Akademie der Wissenschaften in Wien Mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse

Monatshefte für Chemie

und

verwandte Teile anderer Wissenschaften

Schriftleitung: Der Sekretär der mathematisch-naturwissenschaftlichen Klasse E. Schweidler unter Mitwirkung von E. Abel, J. M. Eder, F. Emich, R. Kremann, A. Skrabal, E. Späth und R. Wegscheider

59. Band, 6. Heft

(Ausgegeben im April 1932)



Leipzig 1932 Akademische Verlagsgesellschaft m. b. H.

Kommissionsverleger der Akademie der Wissenschaften in Wien: Hölder-Pichler-Tempsky A. G. Wien und Leipzig

Monatsh. Chem.

Zu-

chen

geigen auf. un-Amvorsten

Genen

nen

det

len

180

or-

ch

m-

en it-

nrle

)r

INHALT

						12	,,	8	St	CI	uı	D	111	a	3(,-	פנ	,	1						Seit
Autorenregister																									
Sachregister				200	MICO.	370															1000				
Formelregister .		34										P												-	44

Folgende Abhandlungen sind eingelangt:

- Donau J., Über ein neues mikrogewichtsanalytisches Verfahren. (Mit 2 Textfiguren.)
- Wessely F. und Nadler E., Über die Inhaltsstoffe der Wurzel von Pimpinella saxifraga II.
- Bruck! A. und Hahn B., Die Heteropolysäuren des Germaniums. (III. Mitteilung.)
- Niederl J. B., Über die Struktur der Azeton-Kresol-Kondensationsprodukte.
- Wessely F. und Lechner F., Zur Kenntnis von 1, 2, 3, 4-Tetraoxybenzolderivaten. Synthese des 6, 7, 8-Trioxykumarins und des Dimethylfraxetins.
- Schmid L. und Huber R., Der Farbstoff des Klatschmohns (Papaver rhoeas) (II. Mitteilung.)
- Grubitsch H., Untersuchungen über die Vorgänge beim Verzinken von Eisen. (Mit 22 Textfiguren.)
- E. Abel und Smetana O., Über das Perjodatpotential.
- Schmid L. und Falke R., Einwirkung von Tritylnatrium auf Inulin in flüssigem Ammoniak. (Mit 1 Textfigur.)
- Schmid L. und Kotter E., Chemische Untersuchung der Königskerzenblüten (Flores verbasci).
- Knapp W., Über die Einwirkung des o-Phthalylchlorids auf die Methyläther des β -Naphthols und des β -Thionaphthols.

Über die Aufnahme von Abhandlungen in die "Monatshefte für Chemie" entscheidet die mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse der Akademie der Wissenschaften. Die Manuskripte, deren Vorlage gewünscht wird, können entweder an die Akademie-kanzlei (Wien I. Universitätsplatz 2) oder an einen der auf der ersten Umschlagseite genannten Herren des Schriftleitungs-Ausschusses gesendet werden.

BUCHDRUCKERE! CARL GEROLD'S SONN IN WIEN.

Autorenregister.

Abeles A.: Siehe Weiss R. und Abeles A. Alberti C.: Siehe Weiss R. und Alberti C.

Amende J.: Siehe Arndt F., Amende J. und Ender W. Arndt F., Amende J. und Ender W.: Synthesen mit Diazomethan VII. Weiteres über die Umsetzung von Aldehyden und Ketonen. 59, 202-219. Asinger F.: Siehe Lock G. und Asinger F.

Bauer F.: Siehe Kremann R., Bauer F., Vogrin A. und Scheibel H.

Baum R.: Siehe Griengl F, und Baum R.

Benndorf O.: Siehe Zinke A. und Benndorf O.

Beutel E. und Kutzelnigg A.: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung einiger Salze. 56, 184-190.

Beiträge zur Lumineszenzanalyse II. Über die Lumineszenz der weißen Malerfarben und die Anwendung der Lumineszenzanalyse zur Untersuchung von Gemälden. 57, 9-14.

- Beiträge zur Lumineszenzanalyse III. Beobachtungen in der Gruppe der Erdalkalien und zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz. 57,

15-19.

Seite

391 441

des

en.)

ak.

ind

— Über die Abscheidung von Sulfidfilmen auf Metallen. 58, 295-306. Blank W.: Siehe Zinke A. und Benndorf O. Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXX. Mitteilung). 56, 160.

Bleier P.: Siehe Müller A. und Bleier P.

Brukl A.: Die Heteropolysäuren des Germaniums (I. Mitteilung). 56, 179-183.

- und Hahn B.: Die Heteropolysäuren des Germaniums (II. Mitteilung). *59*, 194—201.

- und Ortner G.: Die Sulfide des Galliums. 56, 358-364.

Brunner K.: Siehe Huber H. und Brunner K.

und Mitarbeiter: Neue Derivate von 3, 3-Dimethylindolinonen (I. Mitteilung). 58, 369-398.

Burger G.: Siehe Mayr C. und Burger G.

Cameron H. K.: Siehe Müller W. J., Cameron H. K. und Machu W. Cecelsky J.: Siehe Pestemer M. und Cecelsky J. Czadek K.: Siehe Mosettig E. und Czadek K.

Dadieu A.: Studien zum Ramaneffekt XI. Das Ramanspektrum organischer Substanzen (Cyanoverbindungen). 57, 437-468.

- Jele F. und Kohlrausch K. W. F.: Studien zum Ramaneffekt XIV. Das Ramanspektrum organischer Substanzen (Nitrokörper, Nitrate, Nitrite).

58, 428-455.

und Kohlrausch K. W. F.: Studien zum Ramaneffekt IX. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. 56, 461-476.

- Studien zum Ramaneffekt X. Das Ramanspektrum organischer Sub-

stanzen. 57, 225—240.

- Studien zum Ramaneffekt XIII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen (Halogenderivate). 57, 488-511.

Danoff Ch. G. und Zellner J.: Beiträge zur vergleichenden Pflanzenchemie XXIII. Zur Chemie der Rinden (VIII. Mitteilung). 59, 307-313.

G

G

G

H

H

H

H

H

H

H

H

H

Deutscher K.: Siehe Pollak J. und Deutscher K.

Dischendorfer O.: Über o-Chlor-benzal-di-β-naphthol. IV. Mitteilung über Kondensation von Aldehyden und Phenolen. 56, 261—271.

— und Fransevié E.: Über p-Chlor-benzal-di-β-naphthol. VI. Mitteilung über Kondensation von Aldehyden und Phenolen. 59, 93—104.

— Über Anthrachinon-2, 1, 6, 5-dixanthon. 59, 105—112.

— und Juvan H.: Untersuchungen auf dem Gebiete der Phytochemie (VI. Mitteilung.) Über das Allobetulin. 56, 272—281.

— und Manzano H.: Über m-Chlor-benzal-di-β-naphthol. V. Mitteilung über Kondensation von Aldehyden und Phenolen. 57, 20—30.

E

Ender W.: Siehe Arndt F., Amende J. und Ender W.

F

Falke R.: Siehe Schmid L. und Falke R.

Feigl F. und Krumholz P.: Über die Einwirkung von Alkalialkoholaten auf Eisenpentacarbonyl. 59, 314—327.

— und Popp-Halpern L.: Über Salze von o-, m- und p-Phenylendiamin mit organischen Säuren. 59, 136—151.

Feld E.: Siehe Müller A. und Feld E.

Fink S.: Siehe Kohn M. und Fink S.

Fircks, Baron P.: Siehe Hölzl F.

Fischer R.: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. Mitbearbeitet von Thiele J., Schropp H. und Newesely H. 56, 282-316.

Franke A. und Kroupa A.: Über Ringverengerung bei der Bildung von inneren Äthern (Oxyden) aus Glykolen (1,5-Oxidododecan aus 1,12-Dodecandiol). 56, 331—346.

— -- Über die Darstellung von α-Alkylpimelinsäuren aus 1,5-Oxidodecan und aus 1,5-Oxidododecan. 56, 347—357.

Fransević E.: Siehe Dischendorfer O. und Fransević E.

Frena R.: Siehe Springer R. und Frena R.

Fröschl N. und Harlass J.: Zur Darstellung von Naphthalindicarbonsäuren. 59, 275—288.

— Versuche über die synthetische Darstellung der Agaricinsäure. 59, 294—299.

— und Heuberger A.: Notiz zur Acetalisierung mehrwertiger Alkohole mit Mono- und Diketonen. 59, 289—293.

— und Maier A.: Zur katalytischen Reduktion von Chloriden zweibasischer Säuren. Teilweise mitbearbeitet von Heuberger A. 59, 256—274.

— Zellner J. und Zikmunda E.: Beiträge zur vergleichenden Pflanzenchemie XXII. Zur Chemie der Rinden (VII. Mitteilung). 56, 204—211. Fuchs W.: Siehe Seka R. und Fuchs W.

Funke K.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXIII. Mitteilung). Zur Konstitution der Perylendiamine. 59, 184—193.

G.

Gebauer-Fülnegg E. und Jarsch H.: Kondensationsprodukte aus Aryldithioglykolsäuren. 56, 317—321.

Graber H.: Siehe Moser L. und Graber H. Griengl F.: Siehe Koczy W. und Griengl F.

— und Baum R.: Die galvanischen Spannungen von Blei-Gold-Legierungen. 57, 165—176.

mie

iber

ber

mie

ber

en

nit

le.

6.

n

0-

ın

n.

e

r

Grimm V.: Siehe Zinke A. Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXII. Mitteilung). Gstirner F.: Siehe Lieb H. und Mladenović M. Über die Elemisäure aus

Manila-Elemiharz (II. Mitteilung). 58, 63 u. f. Gurewitsch E.: Siehe Kohn M. und Gurewitsch E.

H.

Hackhofer H.: Siehe Moser L. und Hackhofer H.

Hahn B.: Siehe Brukl A. und Hahn B.

Halabarda A.: Siehe Pongratz A. Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXI. Mitteilung). 56, 163-178.

Halla F.: Über die röntgenographische Unterscheidung von Magnesit und Dolomit. 57, 1—8.

Hardt H. Ch.: Siehe Kailan A. und Hardt H. Ch.

Harlass J.: Siehe Fröschl N. und Harlass J.

Harnisch A.: Siehe Katscher E. Über Xylenolsulfochloride und -sulfonylide. 56, 384 u. f.

Haschek L.: Siehe Schmid L. und Haschek L.

Hauswirth G.: Siehe Zinke A. Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXII. Mitteilung).

Heilperin St. P.: Siehe Seka R. und Heilperin St. P. Herschdörfer S.: Siehe Sigmund F. und Herschdörfer S.

Heuberger A.: Siehe Fröschl N. und Heuberger A.

Siehe Fröschl N. und Maier A. Zur katalytischen Reduktion von Chloriden zweibasischer Säuren. 59, 256.

Hölzl F.: Die Beweglichkeit einiger eisenhaltiger Ionen (II. Mitteilung). Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. Nach Versuchen mit K. Rokitansky. 56, 79-96.

Die Beweglichkeit einiger eisenhaltiger Ionen (III. Mitteilung). Die Komplexionen der Salze Na₃[Fe^{II}(CN)₅OH₂] und Na₂[Fe^{III}(CN)₅OH₂]. Nach Versuchen mit W. Stockmair. 56, 253-260.

- Organische Säuren und Basen in nicht wässerigen Lösungen (V. Mitteilung). Salicylsäureäthylester und Amine. Nach Versuchen mit P. Baron Fircks. 57, 375-382.

- Hexacyanokobaltisäure und Methylalkohol. Nach Versuchen mit A. Sall-

mann. 58, 29-46. - Hexacyanokobaltisäure und Äthylalkohol. Nach Versuchen mit G. Schinko. 58, 249—267.

- und Stockmair W.: Die Beweglichkeit einiger eisenhaltiger Ionen (IV. Mitteilung). Nitroprussidion. 58, 289-294.

Huber H. und Brunner K.: Über die Einwirkung von Ferrichlorid auf Acylester des Phenols. 56, 322—330. 0-1

Huber R.: Siehe Schmid L. und Huber R.

Held ad him of white black all types

Irresberger A.: Siehe Kailan A. und Irresberger A.

Jarsch H.: Siehe Gebauer-Fülnegg E. und Jarsch H.

Jele F.: Siehe Dadien A. Jele F. and K. L.

Jele F.: Siehe Dadieu A., Jele F. und Kohlrausch K. W. F.

Jusa E. und Riesz E.: Versuche zur Gewinnung einiger neuer Azofarbstoffe. 58, 137—146.

Juvan H.: Siehe Dischendorfer O. und Juvan H.

k

N

- Kailan A. und Hardt H. Ch.: Die Geschwindigkeit katalysierter Hydrierungen I. 58, 307-368.
- und Irresberger A.: Die Veresterung der 3,5-Diamino- und der Jodbenzoesäuren durch äthylalkoholischen Chlorwasserstoff. 56, 407—427.
- Der Einfluß von Neutralsalzen auf Reaktionsgeschwindigkeiten in alkoholischen Lösungen. 56, 428—446.
- und Kohberger J.: Die Geschwindigkeit katalytischer Hydrierungen II. 59, 16—43.

Kallab F.: Siehe Wessely F. und Kallab F. Kandler E.: Siehe Koller G. und Kandler E.

Katscher E.: Über Xylenolsulfochloride und -sulfonylide. Mitbearbeitet von Lehr H., Harnisch A. und Steinhardt L. 56, 381—390.

Kling W.: Siehe Brunner K. und Mitarbeiter. Neue Derivate von 3, 3-Dimethylindolinonen. 58, 391 u.f.

Knapp W.: Über die Einwirkung des o-Phthalylchlorids auf den Thiophenolmethyläther. 56, 66-70.

— Über die Einwirkung des o-Phthalylchlorids auf die Methyläther des p-Bromphenols und des p-Bromthiophenols. II. Mitteilung über 1-Thiofluorane. 56, 106—112.

— Über die Einwirkung des o-Phthalylchlorids auf die Acetate des Phenols und des Thiophenols. 58, 176—182.

Koczy W. und Griengl F.: Versuche über den Einfluß der sogenannten "Isoölsäure" auf den Vorgang der Fetthärtung vom Standpunkt der Phasenlehre. 57, 253—290.

Kohberger J.: Siehe Kailan A. und Kohberger J.

Kohlrausch K. W. F.: Siehe Dadieu A. und Kohlrausch K. W. F.

- Siehe Dadieu A., Jele F. und Kohlrausch K. W. F.

Kohn M.: Entbromungen durch Benzol und Aluminiumchlorid. 58, 108—111.
— und Fink S.: Chlorierung des p-Amidophenols (XXXV, Mitteilung über Bromphenole). 56, 137—142.

— Über Dichlorphenole, Trichlorphenole und ihre Bromierungsprodukte (XXXVI. Mitteilung über Bromphenole). 58, 73—91.

— und Gurewitsch E.: Zur Kenntnis des 2,5-Dichlorhydrochinon-dimethylathers. 56, 135—136.

— und Steiner L.: Über gebromte Hydrochinon- und Toluhydrochinon- äther (XXXVII. Mitteilung über Bromphenole). 58, 92—107.

Koller G. und Kandler E.: Über die Konstitution der Cetrarsäure. 56, 234—238.

- Über das Decahydro-1, 8-naphthyridin und andere Naphthyridinabkömmlinge. 58, 213—237.
- und Locker K.: Über die Physodalsäure. 58, 209-212.
- und Passler W.: Über die Konstitution der Caprarsäure. 56, 212—233.
- und Ruppersberg H.: Über das 3-Chinolyl-methylketon, 58, 238—244.

Kolmayr H.: Siehe Zinke A. und Benndorf O. Untersuchungen über Perylen und eine Derivate (XXX. Mitteilung). 56, 162.

Korth B.: Siehe Kremann R., Korth B. und Schwarz J.

Kotter E.: Siehe Schmid L. und Kotter E.

Kremann R., Bauer F., Vogrin A. und Scheibel H.: Über den Wechsel im Wanderungssinn der Alkali- und anderer Metalle bei der Elektrolyse der betreffenden Amalgane in Abhängigkeit von der Konzentration. 56, 35—65.

 Korth B. und Schwarz J.: Über die Schmelzflußelektrolyse von Silber-Blei-Legierungen. 56, 16—25. Kremann R. und Piwetz W.: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Bleizusätzen. 56, 71-78.

und Scheibel H.: Weitere Beiträge zur Kenntnis der Elektrolyse

ternärer Legierungen. 57, 241—252.

und Schwarz J.: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Silber

und Schwarz J.: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Silberzusätzen. 56, 26-34.

Vogrin A. und Scheibel H.: Weitere Versuche über die Elektrolyse von Natriumamalgamen und die Berechnung von Überführungszahlen von Natrium, Kalium, Lithium, Barium und Wismut in ihren Amalgamen. 57, 323—374.

Kroupa A.: Siehe Franke A. und Kroupa A.
Krumholz P.: Siehe Feigl F. und Krumholz P.
Kutzelnigg A.: Siehe Beutel E. und Kutzelnigg A.

L

Lechner F.: Siehe Wessely F. und Lechner F.

Lehr H.: Siehe Katscher E.: Über Xylenolsulfochloride und -sulfonylide. 56, 384 u. f.

Lieb H.: Siehe Mladenović M. und Lieb H.

run-

Jod-

427.

n in

II.

eitet

-Di-

nol-

des

nio-

ols

ten

der

11.

er

te

71-

n-

6,

n-

— und Mladenović M.: Über die Elemisäure aus Manila-Elemiharz (II. Mitteilung). Mitbearbeitet von Gstirner F. und Sobotka M. 58, 59—68.

Lock G. und Asinger F.: Über sterische Hinderung bei der Verseifung von Benzalchloriden. 59, 152—160.

Locker K.: Siehe Koller G. und Locker K.

Lorenz A.: Siehe Riesz E.: Zur Kenntnis der organischen Schwefelstickstoffbindung. 56, 242 u. f.

M

Machek G.: Zur Kenntnis der linearen Pentacenreihe XIX. Die Konstitution der Biderivate des Pentacendichinons-5, 7, 12, 14. Mitbearbeitet von H. Martin. 56, 116—134.

 Zur Kenntnis der linearen Pentacenreihe XX. Die optische Absorption der Pentacenkörper. 57, 201—224.

— Über das Anhydrid der symmetrischen Pyridintetracarbonsäure und über einige seiner Kondensationsprodukte. 59, 175—183.

Machu W.: Siehe Müller W. J., Cameron H. K. und Machu W.

Maier A.: Siehe Fröschl N. und Maier A.

Mandler E.: Siehe Weiss R. und Alberti C. Über die Einwirkung des Benzylmagnesiumchlorids auf Benzalphthalid. 59, 224.

Manzano H.: Siehe Dischendorfer O. und Manzano H.

Martin H.: Siehe Machek G. Zur Kenntnis der linearen Pentacenreihe XIX. Die Konstitution der Biderivate des Pentacendichinons-5, 7, 12, 14. 56, 116—134.

Mayr C. und Burger G.: Potentiometrische Titrationen unter Anwendung von Mercuronitrat und Natriumoxalat als Titerlösungen. 56, 113—115.

Mladenović M.: Siehe Lieb H. und Mladenović M.

— Über die Elemisäure aus Manila-Elemiharz (III. Mitteilung). Die Elemonsäure, ihr Hydrierungsprodukt und die Bromhydroelemonsäure. 59, 7—15.

— Über die Elemisäure aus Manila-Elemiharz (IV. Mitteilung). Dihydroelemolsäure und ihre Derivate. 59, 228—237.

— und Lieb H.: Eine neue Harzsäure aus Manila-Elemiharz (I. Mitteilung). 58, 69—72.

Moser G. H.: Siehe Wessely F. und Moser G. H.

- Moser L. und Graber H.: Die Bestimmung und Trennung seltener Metalle von anderen Metallen (XXI. Mitteilung). Die Bestimmung des Rhodiums und seine Trennung von Platin und anderen Metallen. 59, 61—72.
- und Hackhofer H.: Die Bestimmung und Trennung seltener Metalle von anderen Metallen (XX. Mitteilung). Die Bestimmung des Iridiums und seine Trennung von Platin und anderen Metallen. 59, 44—60.
- Mosettig E. und Czadek K.: Über die Einwirkung von Diazomethan auf Piperonal. III. 57, 291-304.
- Müller A. und Bleier P.: Über zwei Synthesen des Heptamethylenimins. 56, 391—406.
- und Feld E.: Über die thermische Zersetzung des salzsauren 1,6-Diamino-n-hexans. 58, 12—21.
- und Feld E.: Synthese der γ-Aminocapronsäure und des α-Äthyl-α-pyrrolidons. 58, 22—28.

R

R

- Müller F.: Siehe Weiß R. und Müller F.
- Müller R. H.: Siehe Seka R. und Müller R. H.
- Müller W. J.: Zur Theorie der Passivitätserscheinungen XII. Über den Stromdurchgang durch Anoden, welche mit einer nicht löslichen Deckschicht bedeckt sind. 56, 191—196.
- Cameron H. K. und Machu W.: Zur Theorie der Passivitätserscheinungen XIV. Über die Passivität des Nickels. 59, 73-92.
- Myschalow Ch.: Siehe Riesz E. Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung. 56, 242 u. f.

N.

- Nadel A.: Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E.: Über Aminobenzolsulfochlorid- und Aminothiophenolderivate. 58, 128.
- Newesely H.: Siehe Fischer R. Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. 56, 302.

0.

- Oberhummer W.: Über die Reaktion aliphatischer Iminoäther mit Hydrazin. 57, 106-111.
- Oesterlin M.: Über Phenyläther. 57, 31-44.
- Ortner G.: Siehe Brukl A. u. Ortner G.

P.

- Paßler W.: Siehe Koller G. und Paßler W.
- Pauer F.: Beiträge zur Darstellung von Acetalen. 58, 1-11.
- Pawlovitsch F.: Siehe Rollett A. Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen I. 58, 47—58.
- Perktold F.: Beiträge zur Kenntnis der p-Azobenzolsulfosäure und der p'-Nitro-p-azobenzolsulfosäure. 56, 247—252.
- Pestemer M.: Studien zum Ramaneffekt XII. Das Ramanspektrum chlorierter Kohlenwasserstoffe, 57, 469—487.
- und Cecelsky J.: Die Ultraviolettabsorption einiger aromatischer Kohlenwasserstoffe. 59, 113—127.
- Pietsch K.: Siehe Schmid L. und Pietsch K.
- Piwetz W.: Siehe Kremann R. und Piwetz W.
- Pollak J. und Deutscher K.: Über die Darstellung einer o-Aminothiophenolsulfosäure. 56, 365-380.
- Pollak R. und Riesz E.: Über Aminobenzolsulfochlorid- und Aminothiophenolderivate. 58, 118—128.

Pollak R.: Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E.

Siehe Riesz E., Pollak R. und Zifferer R.

talle

ums

Me-

Iri-

-60.

auf

ins.

-Di-

rro-

len

ck-

ın-

el-

0-

ze

n.

t

Riesz E. und Riesz J.: Umsetzungen mit Oxy- und Aminothiophenolen. 58, 129-136.

— Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung (VII. Mitteilung). 58, 170—175.

Pongratz A.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXI. Mitteilung). 56, 163—178.

Popp-Halpern L.: Siehe Feigl F. und Popp-Halpern L.

Preißecker H.: Siehe Seka R. und Preißecker H.

- Siehe Seka R., Sedlatschek H. und Preißecker H.

R.

Radaković M.: Studien zum Ramaneffekt VIII. Berechnung einfacher Molekülmodelle. 56, 447—460.

Riesz E.: Siehe Jusa E. und Riesz E.

- Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E.

- Siehe Pollak R., Riesz E. und Riesz J.

- Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung. Mitbearbeitet von Lorenz A., Myschalow Ch. und Strakosch O. 56, 239 und 246.

- Pollak R. und Zifferer R.: Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung (VI. Mitteilung). 58, 147-169.

Riesz J.: Siehe Pollak R., Riesz E. und Riesz J.

Rokitansky K.: Siehe Hölzl F. Die Beweglichkeit eisenhaltiger Ionen (II. Mitteilung). 56, 79-96.

Rollett A.: Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen I. (Nach Versuchen von F. Pawlovitsch und F. Scholz.) 58, 47—58.

- Über das β-Amyrin aus Manila-Elemiharz V. Über Harze und Harzsubstanzen VIII. 58, 113-117.

- und Scholz F.: Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen II. 59, 1—6.

Roth H.: Siehe Springer R. und Roth H.

Rotter R. und Schaudy E.: Über Kondensationen ungesättigter Verbindungen mit Diazomethan (III. Mitteilung). Kondensation von Diazomethan mit Carbodi-(α-naphthylimid) und Carbodi-(β-naphthylimid). 58, 245 bis 248.

Rumpel W.: Siehe Schmid L. und Rumpel W.

Ruppersberg H.: Siehe Koller G. und Ruppersberg H.

Sallmann A.: Siehe Hölzl F. Hexacyanokobaltisäure und Methylalkohol. 58, 29-46.

Schally E.: Über die Beobachtung von Schlieren bei chemischen Arbeiten (IV. Mitteilung). D-Schlieren und verwandte Erscheinungen. 58, 399 bis 427.

Schaudy E.: Siehe Rotter R. und Schaudy E.

Schinko G.: Siehe Hölzl F. Hexacyanokobaltisäure und Äthylalkohol. 58,

Scheibel H.: Siehe Kremann R., Bauer F., Vogrin A. und Scheibel H.

- Siehe Kremann R. und Scheibel H.

 Siehe Kremann R., Vogrin A. und Scheibel H.
 Thermodynamische Berechnung der Affinität einiger technisch wichtiger Gasreaktionen. 58, 183-208.

Moser L. und Graber H.: Die Bestimmung und Trennung seltener Metalle von anderen Metallen (XXI. Mitteilung). Die Bestimmung des Rhodiums und seine Trennung von Platin und anderen Metallen. 59, 61—72.

Po

R

R

- und Hackhofer H.: Die Bestimmung und Trennung seltener Metalle von anderen Metallen (XX. Mitteilung). Die Bestimmung des Iridiums und seine Trennung von Platin und anderen Metallen. 59, 44—60.
- Mosettig E. und Czadek K.: Über die Einwirkung von Diazomethan auf Piperonal. III. 57, 291-304.
- Müller A. und Bleier P.: Über zwei Synthesen des Heptamethylenimins. 56, 391—406.
- und Feld E.: Über die thermische Zersetzung des salzsauren 1,6-Diamino-n-hexans. 58, 12—21.
- und Feld E.: Synthese der γ-Aminocapronsäure und des α-Äthyl-α-pyrrolidons. 58, 22—28.
- Müller F.: Siehe Weiß R. und Müller F.
- Müller R. H.: Siehe Seka R. und Müller R. H.
- Müller W. J.: Zur Theorie der Passivitätserscheinungen XII. Über den Stromdurchgang durch Anoden, welche mit einer nicht löslichen Deckschicht bedeckt sind. 56, 191—196.
- Cameron H. K. und Machu W.: Zur Theorie der Passivitätserscheinungen XIV. Über die Passivität des Nickels. 59, 73—92.
- Myschalow Ch.: Siehe Riesz E. Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung. 56, 242 u. f.

N.

- Nadel A.: Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E.: Über Aminobenzolsulfochlorid- und Aminothiophenolderivate. 58, 128.
- Newesely H.: Siehe Fischer R. Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. 56, 302.

0

- Oberhummer W.: Über die Reaktion aliphatischer Iminoäther mit Hydrazin. 57, 106—111.
- Oesterlin M.: Über Phenyläther. 57, 31-44.
- Ortner G.: Siehe Brukl A. u. Ortner G.

P.

- Paßler W.: Siehe Koller G. und Paßler W.
- Pauer F.: Beiträge zur Darstellung von Acetalen. 58, 1-11.
- Pawlovitsch F.: Siehe Rollett A. Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen I. 58, 47—58.
- Perktold F.: Beiträge zur Kenntnis der p-Azobenzolsulfosäure und der p'-Nitro-p-azobenzolsulfosäure. 56, 247—252.
- Pestemer M.: Studien zum Ramaneffekt XII. Das Ramanspektrum chlorierter Kohlenwasserstoffe, 57, 469—487.
- und Cecelsky J.: Die Ultraviolettabsorption einiger aromatischer Kohlenwasserstoffe. 59, 113—127.
- Pietsch K.: Siehe Schmid L. und Pietsch K.
- Piwetz W.: Siehe Kremann R. und Piwetz W.
- Pollak J. und Deutscher K.: Über die Darstellung einer o-Aminothiophenolsulfosäure. 56, 365—380.
- Pollak R. und Riesz E.: Über Aminobenzolsulfochlorid- und Aminothiophenolderivate. 58, 118-128.

Pollak R.: Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E.

Siehe Riesz E., Pollak R. und Zifferer R.

Riesz E. und Riesz J.: Umsetzungen mit Oxy- und Aminothiophenolen. ___ Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung (VII. Mit-

teilung). 58, 170—175.

talle

ums

Me-Iri-

-60.

auf

ins.

-Di-

rro-

den ck-

un-

el-

fo-

ze

n.

r

Pongratz A.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXI. Mitteilung). 56, 163—178.

Popp-Halpern L.: Siehe Feigl F. und Popp-Halpern L. Preißecker H.: Siehe Seka R. und Preißecker H.

Siehe Seka R., Sedlatschek H. und Preißecker H.

R.

Radaković M.: Studien zum Ramaneffekt VIII. Berechnung einfacher Molekülmodelle. 56, 447—460.

Riesz E.: Siehe Jusa E. und Riesz E.

- Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E.

- Siehe Pollak R., Riesz E. und Riesz J.

- Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung. Mitbearbeitet von Lorenz A., Myschalow Ch. und Strakosch O. 56, 239 und 246.

- Pollak R. und Zifferer R.: Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung (VI. Mitteilung). 58, 147-169.

Riesz J.: Siehe Pollak R., Riesz E. und Riesz J.

Rokitansky K.: Siehe Hölzl F. Die Beweglichkeit eisenhaltiger Ionen (II. Mitteilung). 56, 79—96.

Rollett A.: Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen I. (Nach Versuchen von F. Pawlovitsch und F. Scholz.) 58, 47—58.

- Über das β-Amyrin aus Manila-Elemiharz V. Über Harze und Harzsubstanzen VIII. 58, 113—117.

- und Scholz F.: Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen II. 59, 1-6.

Roth H.: Siehe Springer R. und Roth H.

Rotter R. und Schaudy E.: Über Kondensationen ungesättigter Verbindungen mit Diazomethan (III. Mitteilung). Kondensation von Diazomethan mit Carbodi-(α-naphthylimid) und Carbodi-(β-naphthylimid). 58, 245 bis 248.

Rumpel W.: Siehe Schmid L. und Rumpel W.

Ruppersberg H.: Siehe Koller G. und Ruppersberg H.

S.

Sallmann A.: Siehe Hölzl F. Hexacyanokobaltisäure und Methylalkohol. 58, 29—46.

Schally E.: Über die Beobachtung von Schlieren bei chemischen Arbeiten (IV. Mitteilung). D-Schlieren und verwandte Erscheinungen. 58, 399 bis 427.

Schaudy E.: Siehe Rotter R. und Schaudy E.

Schinko G.: Siehe Hölzl F. Hexacyanokobaltisäure und Äthylalkohol. 58,

Scheibel H.: Siehe Kremann R., Bauer F., Vogrin A. und Scheibel H.

- Siehe Kremann R. und Scheibel H.

- Siehe Kremann R., Vogrin A. und Scheibel H.
- Thermodynamische Berechnung der Affinität einiger technisch wichtiger Gasreaktionen. 58, 183-208.

Schmid L. und Falke R.: Viscositätsmessungen an Kohlenhydraten in flüssigem Ammoniak, Formamid und Wasser. 59, 357—380.

S

Si

T

Z

Z

- und Haschek L.: Kryoskopische Molekulargewichtsbestimmungen an Zuckern und Inulin in flüssigem Ammoniak. 59, 328—334.
- und Huber R.: Über die Konstituion des Farbstoffes des Klatschmohns (Papaver rhoes). 57, 383—394.
- und Kotter E.: Ein Trityläther des Glykogens. 59, 335-340.
- Der Farbstoff der Königskerzenblüten (Flores verbasci). 59, 341 bis 356.
- und Pietsch K.: Über den Farbstoff des Akazienholzes. 57, 305-322.
- und Rumpel W.: Über das Anthochlor von Linaria vulgaris (Gemeines Leinkraut). 57, 421—435.
- und Zacherl M. K.: Über das Euphorbiumharz. 57, 177-200.
- Schniderschitsch N.: Siehe A. Zinke und O. Benndorf. Über die Hydrierung des Perylens. 59, 252.
- Scholz F.: Siehe Rollett A. Über den Verlauf der Veresterung mit Mischanhydriden und Anhydridgemischen. I. 58, 47-58.
- Siehe Rollett A. und Scholz F.
- Schropp H.: Siehe Fischer R. Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. 56, 295 u. f.
- Schwarz J.: Siehe Kremann R., Korth B. und Schwarz J.
- Siehe Kremann R. und Schwarz J.
- Sedlatschek H.: Siehe Seka R., Sedlatschek H. und Preißecker H.
- Seka R. und Fuchs W.: Zur Kenntnis methoxylierter Phenylchinolone bzw. 2-Phenyl-4-oxy-chinoline. 57, 52—62.
- - Zur Kenntnis des 3,5-Dimethoxyanilins. 57, 63-70.
- und Heilperin St. P.: Zur Kenntnis der Kondensationsprodukte des Phenylessigsäurehydrazids. 57, 45—51.
- und Müller R. H.: Beiträge zur Identifizierung der Fettsäuren I. 57, 97—105.
- und Preißecker H.: Zur Kenntnis heterocyclischer Ringsysteme III. Ringschlußreaktionen heterocyclischer Orthodicarbonsäuren. 57, 71—80.
- Zur Kenntnis heterocyclischer Ringsysteme IV. Über eine Sprengung des Furanringsystems mit Hydrazinhydrat. 57, 81—85.
- Sedlatschek H. und Preißecker H.: Zur Kenntnis der Pyromellithsäure. (Benzodiketohydrinden- und Benzodipyridazinderivate). 57, 86—96.
- Sigmund F. und Herschdörfer S.: Über die katalytische Spaltung von Acetalen an Aluminiumoxyd II. 58, 268—279.
- — Über die katalytische Spaltung von Orthoestern an Aluminiumoxyd. 58, 280—288.
- Sobotka M.: Siehe Lieb H. und Mladenović M. Über die Elemisäure aus Manila-Elemiharz (II. Mitteilung). 58, 66 u. f.
- Springer R. und Frena R.: Versuche zur quantitativen Ermittlung von Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse ihrer Legierungen. 57, 112—164.
- und Roth H.: Versuche über eine Art von Turbulenzreibung in binären Flüssigkeitsgemischen. 56, 1—15.
- Steiner L.: Siehe Kohn M. und Steiner L.
- Steinhardt L.: Siehe Jusa E. und Riesz E. Versuche zur Gewinnung einiger neuer Azofarbstoffe. 58, 140 u. f.
- Siehe Katscher E. Über Xylenolsulfochloride und -sulfonylide. 56, 384 u. f.

Stockmair W.: Siehe Hölzl F. und Stockmair W.

Siehe Hölzl F. Die Beweglichkeit einiger eisenhaltiger Ionen (III. Mitteilung). 56, 253—260.

Strakosch O.: Siehe Riesz E. Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung. 56, 242 u. f.

T.

Thiele J.: Siehe Fischer R. Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. 56, 285 u. f.

V.

Vogrin A.: Siehe Kremann R., Bauer F., Vogrin A. und Scheibel H.

Siehe Kremann R., Vogrin A. und Scheibel H.

W

Weiss R. und Abeles A.: Über die Zerlegung von Racematen mit Hilfe von Additionsverbindungen in ihre optisch-aktiven Komponenten. (Vorläufige Mitteilung.) 59, 238—240.

- und Alberti C.: Über die Einwirkung des Benzylmagnesiumchlorids auf Benzalphthalid. II. Die Darstellung des o-Phenylenbis-(phenylgly-

oxals). 59, 220—227.

in

an

hns

bis

2.

nes

rie-

ch-

ize

w.

28

7,

g

— und Müller F.: Über Triphenylmethane, deren Benzolkerne miteinander verbunden sind. VI. Trimethylentriphenylmethantriketon-4-carbonsäure und ihre Reduktion. 59, 128—135.

Wenger R.: Siehe Zinke A. und Wenger R.

Wessely F. und Kallab F.: Über die Inhaltsstoffe der Wurzel von Pimpinella saxifraga. I. 59, 161—174.

— und Lechner F.: Über das Ononin. I. Zur Kenntnis des "Ononetins". 57, 395—404.

— und Moser G. H.: Synthese und Konstitution des Skutellareins. 56, 97 bis 105.

Wiedner E.: Siehe Brunner K. und Mitarbeiter. Neue Derivate von 3, 3-Dimethylindolinonen. 58, 387.

Wittels E. A.: Siehe Pollak J., Pollak R. und Riesz E. Über Aminobenzolsulfochlorid- und Aminothiophenolderivate. 58, 121.

Z.

Zacherl M. K.: Siehe Schmid L. und Zacherl M. K.

Zellner J.: Siehe Danoff Ch. J. und Zellner J.

- Siehe Fröschl N., Zellner J. und Zikmunda E.
- Zur Chemie der Flechten (I. Mitteilung). Über Peltigera canina L. 59, 300—304.
- Zur Chemie der Halophyten (III. Mitteilung). 59, 305 und 306.
- und Zikmunda E.: Zur Chemie der Halophyten (II. Mitteilung). 56, 197—199.
- Zur Chemie der höheren Pilze (XXI. Mitteilung). Über Polyporus sulfureus L. und Lentinus squamosus Schroet. 56, 200—203.

Zifferer R.: Siehe Riesz E., Pollak R. und Zifferer R.

Zikmunda E.: Siehe Fröschl N., Zellner J. und Zikmunda E.

- Siehe Zellner J. und Zikmunda E.

- Zinke A.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXII. Mit. teilung.) Über den Abbau des Perylens zu Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäure und zu Mellithsäure. Bearbeitet mit Hauswirth G. und Grimm V. 57, 405-420.
- und Benndorf O.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXX. Mitteilung). 56, 153-162.
- Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXXIV. Mitteilung). Über die Hydrierungen des Perylens. 59, 241-255.

Ac

Ac

Ac

Ac

Ac

Ac

A

und Wenger R.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate (XXIX. Mitteilung). Über den Abbau des Perylens zu Benzanthron. 56.

The Teacher of the Committee of the Comm

The condition of the control of the control of the state of the state

- on tapping if the day thought in A contest in the contest in

Place of the letter of the light of the property and the second of the s

Statement II. and Burkerstreen R., Leist, We fulfilly links again to come of

Canada M. Calino the S. Calino the S. Calino Ca All M. Antala Calino Ca

TELEGRAPH THE CONTROL OF THE PROPERTY OF THE P

on the Alexander Salara or parish with the Charles of the parameter

State Nollett L und Michael E.

AND AND THE SE PERSON AND THE PERSON AND THE PARTY OF THE

But Sugara But a major to pro-A. S. way and minimized and the control of Lat Prepared Sharp with Disconstitution of the extension disconstitution of

Mittetraund

rivate

Mit-

ivate 1. 56.

Sachregister.

Acetaldehyddiäthylacetat: Darstellung desselben mittels Formimidoäthyläther-hydrochlorid und Orthoameisensäureester. F. Pauer. 58, 5 u. f. Acetanilid-4, 4'-disulfid: Darstellung desselben aus Chloracetanilidsulfochlorid.

J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 123.

Aceton: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Schwefelkohlenstoff und Athylalkohol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

Acetondiäthylacetal: Darstellung desselben mittels Formimidoäthylätherhydrochlorid und Orthoameisensäureester. F. Pauer. 58, 5.

Acetonitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 443.

Acetophenonglycerin: Darstellung desselben. N. Fröschl und A. Heuberger.

7-Acetoxy-5, 8, 4'-trimethoxyflavon: Darstellung desselben aus 7-Oxy-5, 8, 4'-trimethoxyflavon. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 105.

p-Acettoluididsulfamid: Darstellung desselben aus p-Acettoluididsulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 124.

Acetylacetonmannit: Darstellung desselben. N. Fröschl und A. Heuberger.

1-Acetyl-4-äthylnaphthalin: Darstellung desselben aus 1-Äthylnaphthalin und Umwandlung in 1, 4-Diäthylnaphthalin und Naphthalin-1, 4-dicarbonsäure; p-Nitrophenylhydrazon, Semicarbazon. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 282 u.f.

1-Acetyl-4-äthylnaphthalin-p-nitrophenylhydrazon: Darst. desselben. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 284.

1-Acetyl-4-äthylnaphthalinpikrat: Darstellung desselben. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 284.

1-Acetyl-4-äthylnaphthalinsemicarbazon: Darstellung desselben. N. Fröschlund J. Norbert. 59, 284.

p-Acetylamino-m-aminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Acetylaminom-nitrodiphenyläther und Umwandlung in m, p-Diaminodiphenyläther. Oesterlin, 57, 39.

Acetyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 393.

p-Acetylaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Aminodiphenyläther und Umwandlung in p-Acetylamino-m-nitrodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 38.

p-Acetylamino-m-nitrodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Acetylaminodi-Reduktion zum p-Acetylamino-m-aminodiphenyläther. phenyläther und M. Oesterlin, 57, 38.

3-Acetylchinolin-2-carbonsäure: Bildung derselben beim Verseifen der Verbindung C18H17O6N. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 244.

3-Acetylchinolin-2-carbonsäureäthylesterphenylhydrazon: Darstellung desselben aus 3-Acetylchinolin-2-carbonsäureäthylester und Umwandlung in 2-Phenyl-3-oxo-4, 5-chinolino-6-methylpyridazindihydrid-2, 3. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 243.

Acetylderivat der Caprarsäure: Darstellung desselben aus Caprarsäure. G. Koller und W. Paßler. 56, 221.

Acetylderivat des aus Linaria vulgaris isolierten Farbstoffes: L. Schmid und W. Rumpel. 57, 433.

Acetylderivat des Farbstoffes des Akazienholzes: Darstellung desselben; Feststellung seiner Zusammensetzung. L. Schmid und K. Pietsch. 57, 319.

Acetyldihydroelemolsäure: Darstellung derselben aus Elemolsäure, Dihydroelemolsäure und Acetylelemolsäure und Verseifung. M. Mladenović. 59, 232 u.f. Acetyl-y-elemisäure: Darstellung derselben aus y-Elemisäure. M. Mladenović und H. Lieb. 58, 72.

Acetylelemolsäure: Darstellung derselben aus Elemolsäure. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 65.

Acetylelemolsäure: Hydrierung derselben zur Acetyldihydroelemolsäure. M. M l a d $_{\theta}$ n o v i \acute{e} . 59, 235.

Acetylformonetin: Darstellung desselben. F. Wessely und F. Lechner. 57, 399. Actylphysodalsäure = Acetylcaprarsäure: Darstellung derselben. G. Koller und K. Locker. 58, 212.

Al

All

Al

Ali

Al

Al

Al

Al

Al

1'-

5-

p

5

1

p

Additionsverbindungen: Über die Zerlegung von Racematen mit Hilfe derselben. R. Weiß und A. Abeles. 59, 238—240.

Adipinsäurechlorid: Darstellung desselben und katalytische Reduktion unter Bildung von Adipinsäurehalbaldehyd und Cyclopentencarbonsäure. N. Fröschlund A. Maier. 59, 271 u. 272.

Adipinsäurehalbaldehyd: Bildung desselben bei der katalytischen Reduktion des Adipinsäurechlorids. Nr. Fröschl und A. Maier. 59, 272.

Äther: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Schwefelkohlenstoff. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

Athoxyessigsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 143.

Athoxyessigsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 143.

Athoxyessigsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 144.

Athylalkohol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Wasser, Chloral, Schwefelkohlenstoff, Benzol, Aceton und Benzaldehyd. R. Springer und H. Roth. 56, 1 u. f.

Äthylamin: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.

Athylchlorid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 488.

Athylencyanid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 447.

Athylendiamin: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.

- Das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 226.

Athylisonitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 453.

Athyljodid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 496.

α-Xthylnaphthalin: Darstellung desselben aus Methyl-α-naphthylketon und Umwandlung in 1-Acetyl-4-äthylnaphthalin. N. Fröschl und J. Harlass 59, 280 u. f.

1-(4-Athylnaphthyl)-methylketon: Siehe 1-Acetyl-4-äthylnaphthalin.

Athylnitrat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.

K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.

a-Äthylpyrrolidin: Darstellung desselben aus Hexamethylendiaminhydrochlorid. Gewinnung des Hydrochlorids, Goldchloriddoppelsalzes, Toluolsulfonyl-, Benzoyl- und Phenylthioharnstoffderivates. A. Müller und E. Feld. 58, 17 u. f.

a-Athylpyrrolidinhydrochlorid: Darstellung desselben aus der freien Base A. Müller und E. Feld. 58, 19.

α-Äthylpyrrolidinphenylthioharnstoff: Darstellung desselben aus der freien Base. A. Müller und E. Feld. 58, 19.

α'-Äthyl-α-pyrrolidon: Darstellung desselben aus γ-Amino-n-capronsäure und Gewinnung des Platinchloriddoppelsalzes. A. Müller und E. Feld. 58, 27.

Athylrhodanid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 455.

Athylsenföl: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 456.

Affinität: Thermodynamische Berechnung derselben einiger technisch wichtiger Gasreaktionen. H. Scheibel. 58, 183-208.

Agarleinsäure: Versuche zur synthetischen Darstellung derselben. N. Fröschlund J. Harlass. 59, 294—299.

Akazienfarbstoff: Isolierung desselben, Feststellung seiner Zusammensetzung, Hydrolyse, Darstellung eines Acetylderivates, Methylierung mit Dimethyl-

- sulfat, alkalischer Abbau zu β -Resorcylsäure und einem phenolischen Körper. L. Schmid und K. Pietsch. 57, 315-322.
- Allobetulon: Umwandlung desselben in eine m-Nitrobenzylidenverbindung.
 O. Dischendorfer und H. Juran. 56, 277.
- Almiresinol: Isolierung desselben aus der Rinde der Grauerle. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 208.
- Alniresinolacetat: N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 209.
- Alnulin: Isolierung desselben aus der Rinde der Grauerle. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 208.
- Alnulinacetat: N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 210.

ade.

399.

ler

lben.

Bil-

chl

des

ilen-

und

und

und

ser,

er

re-

W.

yl-

h.

W.

S

nd

11

d.

f.

e.

е.

- Aluminiumehlorid: Entbromungen durch dasselbe und Benzol. M. Kohn. 58. 108-111.
- Aluminiumoxyd: Darstellung desselben und seine Verwendung zur Spaltung von Acetalen. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 272 u. f.
- Aluminium-Silber-Legierung: Siehe auch Silber-Aluminium-Legierung. Aluminium-Zinn-Legierung: Siehe auch Zinn-Aluminium-Legierung.
- γ -Amino-n-capronsäure: Darstellung derselben aus γ -Keto-n-capronsäurephenylenhydrazon. Gewinnung des Hydrochlorids, des Platinchloriddoppelsalzes, des N-Benzoylderivates. Umwandlung in α' -Athyl- α -pyrrolidon. A. Müller und E. Feld. 38, 25 u. f.
- y-Amino-n-capronsäurehydrochlorid: Darstellung desselben aus der freien Säure.

 A. Müller und E. Feld. 58, 26.
- 1'-Amino-2'-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-aminobenzol: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 245.
- 1'-Amino-4'-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-aminobenzol: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 244.
- 5-Amino-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus 5-Nitro-3, 3-dimethylindolinon und Umwandlung in Derivate. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 390 u. f.
- 5-Amino-3, 3-dimethylindolinonhydrochlorid: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 392.
- 5-Amino-3, 3-dimethylindolinonpikrat: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 393.
- 5-Amino-3, 3-dimethylindolinonsulfat: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 392.
- p-Aminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Nitrodiphenyläther und Acetylierung. M. Oesterlin. 57, 38.
- ζ-Aminoheptylsäurehydrochlorid: Darstellung desselben aus Suberonisoxim und Umwandlung in ζ-(Benzoylamino)-n-heptylsäure. A. Müller und P. Bleier. 56, 402.
- 1-Amino-2-(4'-methylbenzolsulfonyl)-aminobenzol: Darstellung desselben aus o-Phenylendiamin und p-Toluolsulfochorid und Umwandlung in 4-Methylbenzolsulfonyl-1', 2'-phenylendiazoimid. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 168.
- p-Amino-m-nitrodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Acetylamino-m-nitrodiphenyläther und Reduktion zum m, p-Diaminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 39.
- o-Aminophenol: Umwandlung desselben in Dichloracetyl-o-aminophenol. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 135.
- 2-Aminothiophenol-4-sulfosäure: Darstellung derselben aus 1-chlor-2-nitrobenzol-4-sulfosaurem Kalium. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 378.
- 1-Amino,3, 4-triazol: Darstellung desselben aus Formiminoäther und Hydrazin. W. Oberhummer. 57, 109 u.f.
- Ammoniak: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375-382.
- Thermodynamische Berechnung der Affinität der Reaktion N₂ + 3 H₂ ≤ 2 NH₃. H. Scheibel. 58, 204.
- Ammoniumnitrat: Messung der Vicosität von Lösungen desselben in flüssigem Ammoniak und Wasser. L. Schmid und F. Falke. 59, 370 u. f.
- i-Amylnitrat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.

a-Amylpimelinsäure: Darstellung derselben aus a-Amylpimelinsäuredinitril.

A. Franke und A. Kroupa. 56, 351.

Antin

Apoa

ver

Apoo

Appa

Appa

p-Az

p-Az

p-Az

p-Az

p-Az

p-Az

p-Az

p-Az

p-Az

 α, α'

Bari

Bar

Bar

Bari

Bari

Bari

Bari

Bar

Ben

Ben

Ben

Ben

Ben

Ben

Ben

d

56

N

57

- α-Amylpimelinsäurediamid: Darstellung desselben aus α-Amylpimelinsäure.
 A. Franke und A. Kroupa. 56, 351.
- α-Amylpimelinsäuredinitril: Darstellung desselben aus 1,5-Dibromdecan und Verseifung. A. Franke und A. Kroupa. 56, 349.
- a-Amylpimelinsäurehalbamid: Darstellung desselben aus α-Amylpimelinsäuredinitril. A. Franke und A. Kroupa. 56, 350.
- Amylvinyl-n-propyläther: Darstellung desselben aus Önantholdi-n-propylacetal. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 273.
- β-Amyrin: Über die Ozonisierung desselben. A. Rollett. 58, 115.
- β -Amyrinbenzoat: Über die Ozonisierung desselben. A. Rollett. 58, 115 u. f. β -Amyrinbenzoatozonid: Darstellung desselben aus β -Amyrinbenzoat. A. Rollett. 58, 115 u. f.
- Anilin: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Propylalkohol, Nitrobenzol und Phenol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 227.
- Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375-382.
- Anilintrisulfochlorid: Bildung desselben aus Chloracetanilid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 124.
- p-Anisoyl-p-anisidin: Darstellung desselben und Umwandlung in p-Anisoyl-p-anisidinchlorimid. R. Seka und W. Fuchs. 57, 57 u. f.
- p-Anisoyl-p-anisidinchlorimid: Darstellung desselben und Umwandlung in 2-(p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäureäthylester. R. Seka und W. Fuchs. 57, 58 u. f.
- Anisoyl-3, 5-dimethoxyanilin: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57, 68.
- Anissäure: Isolierung derselben aus den Produkten des alkalischen Abbaues des Farbstoffes aus Linaria vulgaris. L. Schmid und W. Rumpel. 57, 435.
- Anthochlor von Linaria vulgaris (gemeines Leinkraut): Gewinnung des Glucosids, Spaltung desselben, Reindarstellung des Aglucons. L. Schmid und W. Rumpel. 57, 426 u. f.
- Anthracen: Über die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und J. Cecelsky. 59, 119 u. f.
- Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyd: Darstellung desselben aus 1, 5-Dichloranthrachinon und Salicylaldehyd, Gewinnung des Dioxims, Diphenylhydrazons und Oxydation zur Anthrachinonylen-1, 5-disalicylsäure. O. Dischendorfer und O. Fransević. 59, 107 u. f.
- Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyddioxim: Darstellung desselben aus Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyd. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 108.
- Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyddiphenylhydrazon: Darstellung desselben aus Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyd. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 109.
- Anthrachinonylen-1, 5-disalicylsäure: Darstellung derselben aus Anthrachinonylen1, 5-disalicyaldehyd, Gewinnung des Methylesters, Umwandlung in Anthrachinon2, 1, 6, 5-dixanthon. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 110.
- Anthrachinonylen-1, 5-disalicylsäuredimethylester: Darstellung desselben aus Anthrachinonylen-1, 5-disalicylsäure. O. Dischendorfer und E. Fransevié. 59, 111.
- Anthrachinon-2, 1, 6, 5-dixanthon: Darstellung desselben aus Anthrachinon-1, 5-disalicylsäure. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 111.
- Anthrachinon-2-sulf-2'-anthrachinonylamid: Darstellung desselben aus Anthrachinon-2-sulfochlorid und 2-Aminoanthrachinon, E. Jusa und E. Riesz. 58, 143. Antimon-Silber-Legierung: Siehe auch Silber-Antimon-Legierung.
- Antimonsulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Filmes aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 302.

Antimon-Zink-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Spinger und R. Frena. 57, 144 u. f.

Apoallobetulin: Darstellung desselben aus Betulin mittels Palladiums und aktiver Kohle und mittels Fullererde. O. Dischendorfer und H. Juvan.

Apooxyallobetulin: Darstellung desselben aus Oxyallobetulin mittels Fullererde. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 277.

Apparat zur Ermittlung des Ramanspektrums kleiner Substanzmengen: A. Dadie u. 57, 438.

Apparat zur Ermittlung des Ramanspektrums von verflüssigtem Chlor: A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 500.

p-Azobenzolsulfosäure: Darstellung derselben und Gewinnung von Salzen. F. Perktold. 56, 247 u. f.

p-Azobenzolsulfosaures Anilin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 249.

p-Azobenzolsulfosaurer Harnstoff: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 248. p-Azobenzolsulfosaures Magnesium: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 248.

p-Azobenzolsulfosaures α-Naphthylamin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 249.

p-Azobenzolsulfosaures β-Naphthylamin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 249.

p-Azobenzolsulfosaures Natrium: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 248. p-Azobenzolsulfosaures o-Toluidin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 249. p-Azobenzolsulfosaures p-Toluidin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 249. a, α'-Azoxynaphthalin: Darstellung desselben aus α-Nitronaphthalin und Umwand-

lung in Naphthidin. K. Funke. 59, 188 u. f.

B

Barium: Über den Wechsel im Wanderungssinn des Bariums bei der Elektrolyse seines Amalgams in Abhängigkeit von der Konzentration. R. Kremann, F. Bauer, A. Vogrin und H. Scheibel. 56, 9 u. f.

- Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen seiner Amalgame. R. Kre-

mann, A. Vogrin und H. Scheibel. 57, 343.

itril.

iure.

und

edi-

etal.

. f.

0 1-

lko-

ch.

in

k,

yl-

(p-nd

es

n-

d

Bariumamalgam: Siehe auch Barium.

Bariumcarbonat: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben.

E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.

Barlumhydroxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.

Bariumnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u f.

Bariumoxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 17.

Bariumsalz der 12-Wolfram-germaniums.ure: Darstellung desselben. A. Brukl. 56, 182.

Bariumsulfat: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.

Benzalchlorid: Über seine Umwandlung in Benzaldehyd. G. Lock und F. Asinger. 59, 157 u. f.

Benzaldehyd: Über die Turbulenzeibung von Gemischen desselben mit Athylalkohol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

Benzaldehyddiäthylacetal: Darsteliung desselben aus Formimidoäthylätherhydrochlorid und Orthoameisensäureester. F. Pauer. 58, 5.

Benzaldehydglycerinacetal: Darstellung desselben aus Glycerin und Benzaldehyd mittels HCl und Blausäure. F. Pauer. 58, 5 u. f.

Benzalmalonsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 148.

Benzalmalonsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 149.

Benzalphthalid: Über die Einwirkung von Benzylmagnesiumchlorid auf dasselbe unter Bildung von Dibenzalphthalan und 2-Phenyl-3-benzylindon. R. Weiss und C. Alberti. 59, 224.

Benzanthren: Bildung desselben aus 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid.

A. Zinke und R. Wenger. 56, 151.

Ben

ζ-(I

Ben

Ben

Ben

2-Be

Ben

 $N-\mathbf{B}$

Ben

Ben

Ben

Ben

Ber

Ber

Ber

Ber

Ber

Bet

Bis-

sym

Bis

Bis-

Bis

 β , β

 β, β

Bla

Ble

- Benzanthron: Bildung desselben aus 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid. A. Zinke und R. Wenger. 56, 151.
- 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10: Darstellung derselben aus ihrem Anhydrid, Darstellung ihres Calciumsalzes, Imids und Dimethylesters. A. Zinke und R. Wenger. 56, 148 u. f.
- 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid: Darstellung desselben aus Perylen und Perylen-3, 10-chinon, Aufspaltung zur Säure, Einwirkung von Brom, Zinkstaubdestillation. A. Zinke und R. Wenger. 56, 147 u. f.
- Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid: Umwandlung desselben in Nitrobenz. anthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid. A. Zinke. 57, 414.
- 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-dimethylester: Darstellung desselben. A. Zinke und R. Wenger. 56. 149.
- 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-imid: Darstellung desselben. A. Zinke und und R. Wenger. 56, 149.
- Benzil-di-(phenylessigsäurehydrazon): Darstellung desselben aus Benzil und Phenylessigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 50.
- 1, 4-Benzochinon-2, 3-dithioglykolsäure: Umwandlung derselben in einen Farbstoff durch Chlorsulfonsäure. E. Gebauer-Fülneggund H. Jarsch. 56, 320
- 1, 4-Benzochinon-2, 5-(2, 6?)-dithioglykolsäure: Umwandlung derselben in einen Farbstoff durch Chlorsulfonsäure. G. Gebauer-Fülnegg und H. Jarsch. 56, 320.
- Benzoesäure: Über den Einfluß der Chloride des Lithiums, Calciums und Quecksilbers auf die Geschwindigkeit der durch Chlorwasserstoff katalysierten Veresterung derselben. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 428-446.
- Benzoesäure-Essigsäuremischanhydrid: Über den Verlauf der Veresterung desselben. A. Rollet und F. Scholz. 59, 1—6.
- Benzoesäure-Essigsäuremischanhydrid: Über die Veresterung desselben mit Äthylalkohol, Einfluß von Zusätzen von Natriumacetat und Natriumbenzoat auf das Reaktionsgleichgewicht. A. Rollett. 58, 47—58.
- Benzol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Chloroform, Athylalkohol, Schwefelkohlenstoff und Propylalkohol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- Benzol-1, 2-dithioglykolsäure: Darstellung derselben und Umwandlung in einen Farbstoff durch Chlorsulfonsäure. E. Gebauer-Fülneggund H. Jarsch. 56. 320 u. f.
- Benzol-1, 3-dithioglykolsäure: Darstellung derselben und Umwandlung in einen Farbstoff durch Behandlung mit Chlorsulfonsäure. E. Gebauer-Fülnegg und H. Jarsch. 56, 320.
- Benzol-1, 4-dithioglykolsäure: Darstellung derselben und Umwandlung in einen Farbstoff durch Chlorsulfonsäure. E. Gebauer-Fülneggund H. Jarsch. 56, 320.
- Benzolsulfosaures-m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 145.
- Benzolsulfosaures-o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 145.
- Benzolsulfosaures-p-Phenylendiamin: Darsteilung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 145.
- N-Benzoyl-a-äthylpyrrolidin: Darstellung desselben aus der freien Base und Oxydation zu y-Benzoylamino-n-capronsäure. A. Müller und E. Feld. 58, 20.
- N-Benzoyl-(\varepsilon-amyl)-malons\varepsilon ure: Darstellung derselben aus N-Benzoyl-\varepsilon-jod-amylamin und Malons\varepsilon urester und Umwandlung in N-Benzoylamino-n-heptyl-s\varepsilon aus N-Benzoylamino-n-heptyl-s\varepsilon aus
- y-Benzoylamino-n-capronsäure: Darstellung derselben aus N-Benzoyl-α-äthylpyrrolidin und Umwandlung in den Methylester. A. Müller und E. Feld. 58, 20.
- N-Benzoyl-y-amino-n-capronsäure: Darstellung derselben aus der freien Aminosäure und Umwandlung in den Methylester. A. Müller und E. Feld. 58, 27.
- y-Benzoylamino-n-capronsäuremethylester: Darstellung desselben aus der Säure.

 A. Müller und E. Feld. 58, 21.
 - Darstellung desselben zur Identifizierung. A. Müller und E. Feld. 58, 27.

Benzoyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus der freien Base, K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 394.
7-(Benzoylamino)-n-heptylsäure: Darstellung derselben aus N-Benzoylhepta-

methylenimin, ζ-Aminoheptylsäure und N-Benzoyl-(ε-aminoamyl)-malons.ure.

A. Müller und P. Bleier. 56, 402, 406.

hydrid.

hydrid.

hydrid,

e und

erylen

Zink-

obenz-

inke

e und

henyl-

bstoff

6, 320. Farb-

seh.

ueck-Ver-

des-

thyl-

f das

form,

und

einen

sch.

inen

gg

inen

eh.

und

und

und

xy-

20.

iod-

tyl-

yr-

ld.

ire

re.

27.

Benzoylanilinehlorimid: Darstellung desselben und Umwandlung in 2-Phenyl-4-oxychinolinearbonsäureester. R. Seka und W. Fuchs. 57, 58 u. f.

Benzoyl-p-anisididehlorimid: Darstellung desselben aus Benzoyl-p-anisidin und Umwandlung in 2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin-2-carbonsäureäthylester. R. Seka und W. Fuchs. 57, 59.

Benzoyl-p-anisidin: Darstellung desselben und Umwandlung in Benzoyl-p-anisididchlorimid. R. Seka und W. Fuchs. 57, 57 u. f.

2-Benzoylanthrachinon-3-carbonsäurehydrazid: Darstellung desselben aus 2-Benzoylanthrachinon-3-carbonsäure und Hydrazinhydrat. R. Şeka, H. Sedlatschek und H. Preissecker. 57, 94.

Benzoyl-3, 5-dimethoxyanilin: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57. 68.

N-Benzoylheptamethylenimin: Darstellung desselben aus Heptamethylenimin und Umwandlung in ζ -(Benzoylamino)-n-heptylsäure. A. Müller und P. Bleier. 56, 401, 406.

Benzoylsorbicortol II: Darstellung desselben. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 309.

Benzoyl-3, 4, 5-trimethoxyanilin: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57, 58.

Benzylamin: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 53, 375-382.

Benzyleyanid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 464 u. f.

Bergapten: Abbau desselben zur Furan-2, 3-dicarbonsäure und Umwandlung in Isopimpinellin. F. Wessely und F. Kallab. 59, 172 u. f.

Bernsteinsäure: Bildung derselben bei der Oxydation von 1,5-Oxidododecan. A. Franke und A. Kroupa. 56, 345.

Bernsteinsäureanhydrid: Bildung desselben bei der katalytischen Reduktion des Dibrombernsteinsäurechlorids. N. Fröschl und A. Maier. 59, 271.

Bernsteinsäuremonoäthylester: Darstellung desselben aus der Säure und ihrem Diäthylester und Umwandlung in das Estersäurechlorid. A. Müller und E. Feld. 58, 23 u. f.

Bernsteinsäuremonoäthylesterchlorid: Darstellung desselben aus Bernsteinsäuremonoäthylester und SOCl₂ und Umwandlung in γ-Keto-n-capronsäureäthylester. A. Müller und E. Feld. 58, 24.

Betain: Isolierung desselben aus der Pflanze Suaeda salsa Pall. J. Zellner. 59, 305.

Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-äthylendiamin: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und Äthylendiamin. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 162.

sym. Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-1', 2'-diaminobenzol: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 245.

Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-1, 2-diaminobenzol: Einwirkung von Brenzeatechin und Phosphorpentoxyd auf dasselbe. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 167.

Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-benzidid: Versuch zur Oxydation desselben. E. Riesz. 56, 243.

Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-1', 4'-diaminobenzol: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz, 56, 243.

 β , β -Bis-[4-oxy-3, 5-dibromphenyl]-propan: Behandlung desselben mit Aluminium-chlorid in Benzol. M. Kohn. 58, 110.

β. β-Bis-[4-oxyphenyl]-propan: Feststellung der krystallographischen Konstanten desselben. M. Kohn. 58, 109 u. f.

Blausäure: Darstellung derselben. F. Pauer. 58, 1 u. f.

- Siehe auch Cyanwasserstoffsäure.

Blei: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Bleizusätzen. R. Kremann und W. Piwetz. 56, 71-78.

27

- Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Natriumoxalat. C. Mayr und G. Burger. 56. 114.

n-I

n-I

n-I

d,

se

i-E

7-1

n-

C

C

C

C

C

C

C

- Über die Trennung des Rhodiums von demselben. L. Moser und H. Graber. 59, 71.
- Blei-Gold-Leglerungen: Über die galvanischen Spannungen derselben. F. Grienglund R. Baum. 57, 165—176.
- Blei-Natrium-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse ihrer Legierung. R. Springer und R. Frena. 57. 158.
- Blei-Silber-Legierungen: Über die Schmelzslußelektrolyse derselben. R. Kremann, B. Korth und J. Schwarz. 56, 16-25.
- Bleisulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Filmes aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58. 301.
- Bleiweiß: Über die Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 10 u. f.
- Blutgelatine: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit derselben. R. Fischer. 56, 282-316.
- Brenztraubensäurephenylessigsäurehydrazon: Darstellung desselben aus Brenztraubensäure und Phenylessigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 48.
- Bromanil: Umwandlung desselben in 2, 5-Dibrom-3, 6-di-p-kresoxychinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 102.
- Brom-3, 4-dibenzoylperylen: Darstellung desselben aus 3, 4-Dibenzoylperylen.

 A. Zinke und O. Benndorf. 56, 158.
- 3-Brom-2, 5-dimethoxytoluol: Eigenschaften desselben und Umwandlung in Tribromtoluhydrochinondimethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 105.
- Bromelemolsäure: Darstellung derselben aus Dibromhydroelemolsäure. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 67.
- Bromeuphorbolacetat: Darstellung desselben aus Euphorbolacetat. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 199.
- Bromeuphorbonbenzoat: Darstellung desselben aus Euphorbonbenzoat. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 196.
- Bromhydrochinondimethyläther: Gewinnung desselben aus Hydrochinondimethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 101.
- Bromhydroelemolsäure: Darstellung derselben aus Elemolsäure und Bromwasserstoffgas. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 65
- Bromhydroelemonsäure: Darstellung derselben aus Elemonsäure und Rückverwandlung in Elemonsäure. M. Mladenović. 59, 14.
- Brommethyl: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 468.
- α-Bromnaphthalin: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 494.
- Bromoform: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 475.
- Bromoxyallobetulinsäureanhydrid: Darstellung desselben aus Oxyallobetulinsäureanhydrid und Oxyallobetulinsäure. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 280.
- Bromperylen-3, 9-dicarbon-säure: Darstellung derselben aus Perylen-3, 9-dicarbon-säure. A. Pongratz. 56, 175.
- p-Bromphenolphthaleindimethyläther: Darstellung desselben aus p-Bromanisol und o-Phthalylchlorid. W. Knapp. 56, 111.
- a-Bromstearinsäureäthylester: Einwirkung desselben auf Oxalessigester in Gegenwart von Magnesium. N. Fröschlund J. Harlass. 59, 297.
- Bromtoluhydrochinondimethyläther: Siehe 3-Brom-2, 5-dimethoxytoluol.
- Bronzen: Versuche über die Elektrolyse derselben mit Silberzusätzen. R. Kremann und J. Schwarz. 56, 26-34.
- Versuche über die Elektrolyse derselben mit Bleizusätzen. R. Kremann und W. Piwetz. 56, 71-78.
- n-Butylchlorid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 490

R-Butylfodid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 497.

xalat.

Gra-

elben.

der

ena.

Kre-

ilmes

igg.

gg.

Fi-

enze i l-

hn

len.

Tri-

e b

id

at.

yl-

er-

er-

F.

ıd

F.

- n-Butylnitrat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.
- n-Butylnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.
- d, l-sek.-Butylpikramid: Darstellung desselben aus d, l-sek.-Butylamin und Pikrylchlorid und Spaltung über die Additionsverbindung mit d-β-Naphthylcamphylamin in die Komponenten. R. Weiss und A. Abeles. 59, 238—240.
- sek. Butylpikramid-d-β-uaphthylcamphylamin: Darstellung der Additionsverbindung aus ihren Komponenten und Spaltung des d, l-sek.-Butylpikramids durch ihre Bildung in die Komponenten. R. Weiss und A. Abeles. 59, 239 u. 240.
- 7-Butylsenföl: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 457.
 7-Butyrolaeton: Entstehung desselben bei der katalytischen Reduktion des Succinylchlorids. N. Fröschl und A. Maier. 59, 266.
- n-Butyronitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u. 57, 444.

C

- Cadmium: Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Natriumoxalat. C. Mayr und G. Burger. 56, 114.
- Cadmiumchlorid: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.
- Cadmiumsulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 188.
- Cadmium-Zinn-Legierung: Siehe auch Zinn-Cadmium-Legierung.
- Calcium: Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Natriumoxalat. C. Mayr und G. Burger. 56, 114.
- Calciumcarbonat: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.
- Calciumchlorid: Über den Einfluß desselben auf die Geschwindigkeit der durch Chlorwasserstoff katalysierten Veresterung der Benzoesäure. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 437 u. f.
- Calciumhydroxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.
- Calciumnitrid: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 75, 16.
- Calciumnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.
- Calciumoxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 17.
- Calciumsalz der 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10: Darstellung desselben.

 A. Zinke und R. Wenger. 56, 149.
- Calciumsalz, saures, der Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäure: Darstellung desselben aus Phenanthrendicarbonsäureanhydrid-dicarbonsäure. A. Zinke. 57, 418.
- Calciumsulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 188.
- Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.
- Caprarsäure: Über die Konstitution derselben. G. Koller und W. Paßler. 56, 212-233.
- Nachweis, daß die Physodalsäure mit derselben identisch ist. G. Koller und K. Locker. 58, 209-211.
- Caprarsäureanilid: Darstellung desselben aus Caprarsäure. G. Koller und W. Paßler. 56, 224.
- Caprarsäuremonomethyläthertrimethylester: Darstellung desselben aus Caprarsäure und Behandlung mit Dimethylsulfat. G. Koller und W. Paßler. 56, 222 u. f.
- Caprarsäurephenylhydrazon: Darstellung desselben aus Caprarsäure. G. Koller und W. Paßler. 56, 224.
- -Capronitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 446.

- Caprylsäure: Bildung derselben bei der Oxydation von 1,5-Oxidododecan. A. Franke und A. Kroupa. 56, 344.
- Capsicum microcarpum Cav.: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer 56, 312.

3-C

2-0

3-0

4-0

2-0

3-(

4-(

2-1

C

C

C

- Carbodi-(a-naphthylimid): Darstellung desselben aus Di-a-naphthylthioharnstoff und Umwandlung in 1-α-Naphthyl-5-α-naphthylaminotriazol. R. Rotter und E. Schaudy. 58, 245 u. f.
- Carbodi-(B-naphthylimid): Darstellung desselben aus Di-B-naphthylthioharnstoff und Umwandlung in 1-β-Naphthyl-5-β-naphthylaminotriazol. R. Rotter und E. Schaudy. 58, 246 u. f.
- Cer: Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Natriumoxalat. C. Mayr und G. Burger. 56, 114.
- Cerylalkohol: Isolierung desselben aus der Rinde des schwarzen Maulbeerbaumes, N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 205.
- Isolierung desselben aus der Rinde der Eberesche und Kastanie. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 307 u.f.
- Cetrarsäure: Über die Konstitution derselben. Abbau zum 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehyd. G. Koller und E. Kandler. 56, 234-238.
- Cetylacetondicarbonsäurediäthylester: Darstellung desselben aus Cetyljodid und Acetondicarbonsäurediäthylester, Kupfersalz, Verseifung. N. Fröschl und J. Harlass. 95, 295 u. f.
- 3-Chinolylmethylketon: Umwandlung desselben in Isonitroso-3-chinolylmethylketon, 2, 3-Dichinolyl, 3-Chinolylstyrylketon und Dimethyl-3-chinolylcarbinol. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 241.
- 3-Chinolylstyrylketon: Darstellung desselben aus 3-Chinolylmethylketon und Benzaldehyd. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 241.
- Chlor: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 500.
- Thermodynamische Berechnung der Affinität des Deaconschen Prozesses. H. Scheibel. 58, 202 u. f.
- Chloracetaldehyd: Uber die Einwirkung von Diazomethan auf denselben. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 214.
- Chloracetanilidsulfamid: Darstellung desselben aus Chloracetanilidsulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 122.
- Chloracetanilidsulfanilid: Darstellung desselben aus Chloracetanilidsulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 123.
- Chloracetanilidsulfochlorid: Darstellung desselben aus Chloracetanilid und Chlorsulfonsäure. Umwandlung desselben in Chloracetanilidsulfamid, Glycylanilidp-sulfamid, Chloracetanilidsulfanilid, Diacetyl-1, 4-aminothiophenol und Acetanilid-4, 4'-disulfid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 121 u. f.
- Chloraceton: Über die Einwirkung von Diazomethan auf dasselbe. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 213.
- v-Chloracettoluididsulfamid: Darstellung desselben aus p-Chloracettoluididsulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 125.
- p-Chloracettoluididsulfochlorid: Darstellung desselben aus p-Chloracettoluidid und Chlorsulfonsäure. Umwandlung desselben in p-Chloracettoluididsulfamid, Diacetylmercaptotoluidin und p-Toluidindisulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 125.
- Chloracetylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 234.
- Chloracetyl-p-thiokresel: Darstellung desselben und Umwandlung in Glycyl-p-thiokresol. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 133.
- Chloräthylen: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 473.
- Chloral: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Wasser und
- Athylalkohol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

 Das Ramanspektrum desselben. A Dadieu und K. W. F. Kohlrausch.
- 1-Chlor-2-amino-4-mercaptobenzol: J. Pollak und K. Deutscher. 56, 373.
- 2-Chlorbenzalchlorid: Über seine Umwandlung in 2-Chlorbenzaldehyd. G. Lock und F. Asinger. 59, 157 u. f.
- 2-Chlorbenzaldi-β-naphthol: Darstellung desselben aus o-Chlorbenzaldehyd und B-Naphthol, Bildung des Natriumsalzes, Diacetats, Dibenzoats, Monomethyl-

äthers, Dehydro-2-chlorbenzaldi-β-naphthols und ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyrans. O. Dischendorfer. 56, 263 u.f.

3-Chlorbenzaldi- β -naphthol: Darstellung desselben aus β -Naphthol und m-Chlorbenzaldehyd und Umwandlung in Derivate. O. Dischendorfer und

H. Manzano. 57, 22 u. f.

4-Chlorbenzaldi-β-naphthol: Darstellung desselben aus p-Chlorbenzaldehyd und β-Naphthol, Bildung des Natriumsalzes, Acetyl- und Benzoylderivates, Umwandlung in Dehydro-4-chlorbenzaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 95 u. f.

2-Chlorbenzaldi-β-naphtholdiacetat: Darstellung desselben. O. Dischendor-

fer. 56, 264.

decan.

Blut-

nstoff

und

nstoff

und

xalat.

ames.

Da-

ioxy-

und

und

thyl-

inol.

enz-

h l-

sses.

ben.

rid.

rid.

lor-

lid-

cet-

dt,

fo-

ind

Di-

a k

F.

io-

nd

h.

k

d

3-Chlorbenzaldi-β-naphtholdiacetat: Darstellung desselben aus 3-Chlorbenzaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 23.

4-Chlorbenzaldi-β-naphtholdiacetat: Darstellung desselben aus 4-Chlorbenzaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 96.

2-Chlorbenzaldi-β-naphtholdibenzoat: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 56, 265.

3-Chlorbenzaldi-β-naphtholdibenzoat: Darstellung desselben aus 3-Chlorbenaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 24.

4-Chlorbenzaldi-β-naphtholdibenzoat: Darstellung desselben aus 4-Chlorbenzaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 97.

2-Chlorbenzaldi-β-naphtholmonomethyläther: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 56, 265.

3-Chlorbenzaldi- β -naphtholmonomethyläther: Darstellung desselben aus 3-Chlorbenzaldi- β -naphthol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 24.

4-Chlorbenzaldi-β-naphtholnatrium: Darstellung desselben aus 4-Chlorbenzaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 96.

4-Chlorbenzol-1, 3-dithioglykolsäure: Darstellung derselben und Umwandlung in einen Farbstoff durch Chlorsulfonsäure. E. Gebauer-Fülnegg und H. Jarsch. 56, 320.

Chlor-i-butylenoxyd: Gewinnung desselben aus Chloraceton und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 213.

Chloressigsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 139.

Chloressigsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 139.

Chlorkohlensäureäthylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 234.

Chlormethyl: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 467.

4-Chlor-2-nitrobenzolsulfanilid: Versuch zur Oxydation desselben. E. Riesz. 56, 242.

4-Chlor-2-nitrobenzolsulfonyl-2'-oxyanilid: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 243.

4-Chlor-2-nitrobenzolsulfonyl-4'-oxyanilid: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 243.

4-Chlor-2-nitrophenylchinonschwefelimin: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylmercaptan und Chinonchlorimid. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 172.

(4-Chlor-2-nitrophenylsulfonyl) - (4'-chlor-2'-nitrobenzolsulfanyl)-1", 4"-diaminobenzol-Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 244.

4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-acetylanilid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und p-Aminoacetophenon; Oxydationsversuch.
E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 165.
4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-2-anilidophenylamid: Darstellung desselben aus

4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-2-anilidophenylamid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und o-Aminodiphenylamin und Oxydation zum 1-(4'-Chlor-2'-nitrophenylschwefel)-2-phenylchinondiimid. E. Riesz,

R. Pollak und R. Zifferer. 58, 158.

4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-anilidophenylamid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und p-Aminodiphenylamin und Oxydation zum 1-(4'-Chlor-2-nitrophenylschwefel)-4-phenylchinondiimid. R. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 157.

- 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelbenzylamid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und Benzylamin; Oxydationsversuch. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 163.
- 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-dimethylamidoanil: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelamid und p-Dimethylaminobenzaldehyd; Oxydations. versuch. E. Riesz, R. Pollak und E. Zifferer. 58, 164.
- 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-2' 4'-dimethyl-6'-bromanilid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und 2, 4-Dimethyl-6-bromanilin; Oxydations-versuch. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 165.

2773

- 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-methanolanilid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und p-Aminobenzylalkohol und Oxydation. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 159.
- 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelmethylamid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelchlorid und Methylamin. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 161.
- 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-3'-oxyanilid: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 246.
- 1-(4'-Chlor-2'-nitrophenylschwefel)-2-phenylchinondiimid: Darstellung desselben aus 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-2'-anilidophenylamid. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 159.
- 1-(4'-Chlor-2'-nitrophenylschwefel)-4-phenylchinondiimid: Darstellung desselben aus t-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-anilidophenylamid. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 158.
- Chloroform: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Benzol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- Chloroform: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 475.
- 9-(2'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthen: Siehe ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyran.
- 3-(3'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthen: Siehe ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyran.
- 9-(4'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthen: Siehe ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyran.
- 9-(2'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthydrol: Siehe ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol.
- 9-(3'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthydrol: Siehe ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol.
- 9-(4'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthydrol: Siehe ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol.
- ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyran: Darstellung desselben aus 2-Chlorbenzaldi-β-naphthol, Oxydation, Nitrierung und Umwandlung in ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer. 56, 266 u. f.
- ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthopyran, 9-(3'-Chlorphenyl)-1, 2-7, 8-dibenzxanthen: Darstellung desselben aus 3-Chlorbenzaldi-β-naphthol und Umwandlung in ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 25 u. f.
- ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthpyran, 9-[4'-Chlorphenyl]-1, 2-7, 8-dibenzxanthen: Darstellung desselben aus p-Chlorbenzaldehyd und β -Naphthol, Oxydation. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 99.
- ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol: Darstellung desselben aus ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid, Bildung von Doppelsalzen, des Äthyläthers und Methyläthers. O. Dischendorfer. 56, 267 u. f.
- ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthpyranol, 9-[3'-Chlorphenyl]-1, 2-7, 8-dibenzxanthydrol: Darstellung desselben aus ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid und Umwandlung in Derivate. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 27 u. f.
- ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthpyranol, 9-[4'-Chlorphenyl]-1, 2-7, 8-dibenaxanthydrol: Darstellung desselben aus ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid, Umwandlung in ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Mercurichlorid, ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperbromid und ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperchlorat. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 100 u. f.
- ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyranoläthyläther: Darstellung desselben. O. Disch en dorfer. 56, 270.

mis-(3 Chlorphenyl)-dinaphthopyranoläthyläther: Darstellung desselben ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 29.

ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthopyranoläthyläther: Darst. desselben aus ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid. O. Dischendorfer und

E. Fransević. 59, 103.

nitro

ans

tions.

aus aus

tions-

hlor-

tion.

itro-

und

zur

aus

und

ane

und

zol.

h 1-

an.

an.

an. ho-

no-

10-

li-

r-

r-

id

r-

ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyranolmethyläther: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 56, 270.

ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthopyranolmethyläther: Darstellung ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 30.

ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthopyranolmethyläther: Darstellung ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 104.

ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryljumchlorid-Ferrichlorid: Darstellung desselben aus ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyran. O. Dischendorfer. 56, 267.

ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid: Darstellung desselben aus ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyran und Umwandlung in ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 26 u. f.

ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferrichlorid: Darstellung desselben aus Umwandlung in ms-(4-Chlorphenyl)-dims-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyran. naphthopyranol und in den Athyläther und Methyläther des ms-(4-Chlorphenyl)dinaphthopyranols. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 99 u. f. ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Mercurichlorid: Darstellung desselben

O. Dischendorfer. 56, 268.

ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumehlorid-Mercurichlorid: Darstellung desselben aus ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 28.

ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Mercurichlorid: Darstellung desselben aus ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und E. Fran-

ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperbromid: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 56, 269.

ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperbromid: Darstellung desselben aus ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57. 28.

ms-(4'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperbromid: Darstellung desselben aus ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 102,

ms-(2'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperchlorat: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 56, 269.

ms-(3'-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperchlorat: Darstellung desselben aus ms-(3-Chlorphemnyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und H. Manzano.

ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperchlorat: Darstellung desselben aus ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol. O. Dischendorfer und E. Fransević.

1-Chlorpropan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 475.

2-Chlorpropan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 475.

1-Chlorpropylen: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 479. 2-Chlorpropylen: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 480. 3-Chlorpropylen: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 480.

3-Chlor-2, 4, 5, 6-tetrabromphenol: Feststellung der krystallographischen Konstanten desselben. M. Kohn und S. Fink. 58, 89 u. f.

4-Chlortoluol-2, 5-disulfochlorid: Bildung desselben aus p-Toluidindisulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 127.

Citral: Umwandlung desselben in die Verbindung C12H20O. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 276.

Citronellaldiäthylacetal: Darstellung desselben und Umwandlung in die Verbindungen C10H16 und C10H18. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 274.

a-Crocetin: Nachweis, daß der Farbstoff der Königskerzenblüten (Flores verbasei) mit demselben identisch ist. L. Schmid und E. Kotter. 59, 348-356.

- Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer. 56, 304.

4, 4

3, 5

m,

2, 2

2.

p,

I

- Cyanessigsäure: Über das Ramanspektrum derselben. 57, 448.
- Cyanessigsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp - Halpern. 59, 141.
- Cyanessigsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl L. Popp-Halpern. 59, 141.
- Cyanessigsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 141.
- Cyanidin: Feststellung, daß der Farbstoff des Klatschmohns dieses als Farbstoffkomponente enthält. L. Schmid und R. Huber. 57, 388 u. f.
- Cyanwasserstoff: Siehe auch Blausäure.
- Cyanwasserstoffsäure: Über das Ramanspektrum derselben. A. Dadieu. 57, 450. Cyclopentencarbonsäure: Bildung derselben bei der katalytischen Reduktion des Adipinsäurechlorids. N. Fröschl und A. Maier. 59, 272.

D.

- Deaconscher Prozeß: Siehe Chlor.
- Decahydro-1, 8-naphthyridin: Darstellung desselben aus 2, 4-Dichlor-1, 8-naphthyridin und Umwandlung in Derivate. G. Koller und E. Kandler. 58, 220 u. f.
- Decamethylendicarbonsäure: Darstellung derselben aus ihrem Dinitril und Um-
- wandlung in den Dimethylester. A. Franke und A. Kroupa. 56, 341. Decamethylendicarbonsäuredimethylester: Darstellung desselben und Umwandlung in 1, 12-Dodecandiol. A. Franke und A. Kroupa. 56, 341.
- Decamethylendicarbonsäuredinitril: Darstellung desselben aus 1, 10-Dibromdecan Umwandlung in Decamethylendicarbonsäure. A. Franke A. Kroupa. 56, 241 u. f.
- 1, 10-Decandiol: Darstellung desselben und Umwandlung in 1, 10-Dibromdecan und 1, 5-Oxidodecan durch Einwirkung von Phosphorsäure. A. Franke und A. Kroupa. 56, 340 u. f.
- Dehydro-2-chlorbenzaldi-β-naphthol: Darstellung desselben aus 2-Chlorbenzaldi-βnaphthol. O. Dischendorfer. 56, 265.
- Dehydro-3-chlorbenzaldi-β-naphthol: Darstellung desselben aus 3-Chlorbenzaldi-βnaphthol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 25.
- Dehydro-4-chlorbenzaldi-β-naphthol: Darstellung desselben aus 4-Chlorbenzaldi-βnaphthol. O. Dischendorfer und E. Fransević. 59, 98.
- Desacetylcaprarsäuretrimethyläthertrimethylester: Darstellung desselben aus Caprarsäuremonomethyläthertrimethylester. G. Koller und W. Paßler. 56, 223.
- Diacetbernsteinsäurediäthylester: Umwandlung desselben in 3, 6-Dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid durch Einwirkung von Hydrazinhydrat und Bildung von Derivaten. R. Seka und H. Preißecker. 57, 84 u.f.
- 5, 7-Diacetoxy-6, 4'-dimethoxyflavon: Darstellung desselben aus 5, 7-Dioxy-6, 4'-di-
- methoxyflavon. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 102.

 Diacetyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 394.
- ? N, N'-Diacetyl-3, 10-diaminoperylen: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Funke. 59, 192.
- Diacetyldiphenylessigsäurehydrazon: Bildung desselben aus Diacetyl und Phenyl-
- essigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 50.

 Diacetylmercaptotoluidin: Darstellung desselben aus p-Acettoluidsulfochlorid und 3-Nitro-6-methylbenzolsulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz.
- N, N'-Diacetylnaphthidin: Darstellung desselben aus Naphthidin. K. Funke.
- Diacetylphenylessigsäurehydrazon: Darstellung desselben aus Diacetyl und Phenylessigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 50.
- Diäthylamin: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 229.
- Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375-382.
- Diäthylanilin: Über die Turbulenzreibung von Gemischen desselben mit Nitrobenzoh R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

4, 4'-Diäthyl-1, 1'-dinaphthyl: Bildung desselben bei der Darstellung des 1-Acetyl-4-äthylnaphthalins; Darstellung des Pikrates. N. Fröschlund J. Harlass. 59, 282.

4, 4'-Diäthyl-1, 1'-dinaphthylpikrat: Darstellung desselben. N. Fröschl und

J. Harlass. 59, 282.

her.

und

und

und

stoff-

450.

des

idin

1. f.

Um-

ung

can

und

and

ind

i-β-

-B-

· B-

ır-

23.

0-

at

li-

e.

- 1, 4-Diäthylnaphthalin: Darstellung desselben aus 1-Acetyl-4-äthylnaphthalin; Pikrat; Umwandlung in Naphthalin-1, 4-dicarbonsäure. N. Fröschlund J. Harlass. 59, 285 u. f.
- 1, 4-Diäthylnaphthalinpikrat: Darstellung desselben. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 286.
- 3, 5-Diaminobenzoesäure: Über die Veresterung derselben durch äthylalkoholischen Chlorwasserstoff. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 410.
- m, p-Diaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Acetylamino-m-aminodiphenyläther und p-Amino-m-nitrodiphenyläther und Umwandlung in 2, 3-Di-(p-nitrophenyl)-6-phenoxychinoxalin. M. Oesterlin. 57, 39 u. f.
- 2, 2'-Diaminodiphenyldisulfid: Darstellung desselben aus Anilin und Schwefel und Umwandlung in Phenylendiazosulfid. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 367.
- 2, 2'-Diaminodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosäure: Darstellung derselben aus 2, 2'-dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaurem Barium. J. Pollak und K. Deutscher, 56, 375.
- 1, 8-Diaminopentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Mach e h e k. 57, 210.
- 1, 11-Diaminopentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Mach e h e k. 57, 210.
- ?-3, 10-Diaminoperylen: Darstellung desselben aus Naphthidin. Umwandlung in N, N'-Dibenzylidendiaminoperylen, ?-N, N'-Dibenzyldiaminoperylen, ?-N, N'-Diacetyldiaminoperylen und Perylen-?-diurethan. K. F u n k e. 59, 190 u. f.
- ?-3, 10-Diaminoperylenchlorhydrat: Gewinnung desselben aus ?-N, N'-Dibenzyliden-3, 10-diaminoperylen. K. Funke: 59, 191.
- p, p'-Di-(p-aminophenoxy)-diphenyläther: Darstellung desselben aus p, p'-Di-(p-nitro-phenoxy)-diphenyläther. M. Oesterlin. 57, 44.
- 2, 4-Diaminothiophenol: Darstellung desselben aus 2, 4-Dinitrothiophenol und Umwandlung in die Verbindung C42H17O8N6S3Cl5 durch Einwirkung von Chloranil. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 135.
- 3, 9-Dianthroylperylen: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und Anthracen. A. Pongratz. 56, 171.
- Diazoäthan: Einwirkung desselben auf Piperonal und 3,4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd (o-Nitropiperonal). E. Mosettig und K. Czadek. 57, 301 u. f.
- Diazomethan: Über die Einwirkung desselben auf 3,4-Methylendioxyphenylacetaldehyd (Homopiperonal) und 3,4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd (6-Nitropiperonal). E. Mosettig und K. Czadek. 57, 295 u. f.
- Einwirkung desselben auf o-, m- und p-Nitrobenzaldehyd, 2, 4, 6-Trinitrobenzaldehyd, Chloraceton, Chloracetaldehyd, 1, 1, 1-Trichloraceton, Phenanthrenchinon und N-Oxyisatin. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 211-218.
- Dibenzalphthalan: Darstellung desselben aus Benzalphthalid und Benzylmagnesiumchlorid, Ozonisierung und Umwandlung in o-Phenylenbis-(dibromphenylacetyl). R. Weiss und C. Alberti. 59, 224 u. f.
- N, N'-Dibenzoyl-1, 7-diamino-n-heptan: Darstellung desselben aus 1, 7-Diamino-n-heptan. A. Müller und P. Bleier. 56, 405.
- ?-N, N'-Dibenzoyl-3, 10-diaminoperylen: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Funke. 59, 192.
- 3, 4-Dibenzoylperylen: Darstellung desselben aus Perylen und Benzoylchlorid, Umwandlung in das 1, 2-Diphenylaceperylen, Einwirkung von Brom und Bildung des Dinitro-3, 4-dibenzoylperylens. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 157.
- Dibenzoy!pyridindicarbonsäurechloride, Gemenge der isomeren Verbindungen: Darstellung derselben aus dem Gemenge der freien Säuren und Umwandlung in 2, 3, 5, 6-Tetrabenzoylpyridin. G. Machek. 59, 182 u. 183.
- Dibenzoylpyridindiearbonsäuren, Gemenge der isomeren Säuren: Darstellung derselben aus Pyridin-2, 3, 5, 6-tetracarbonsäureanhydrid, Umwandlung in die Säurechloride und in 2, 3, 5, 6-Tetrabenzoylpyridin. G. Machek. 59, 181 u. f.

- Dibenzyläther: Bildung desselben bei einem Versuch zur Darstellung des Orthopropionsäuredibenzyläthylesters. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 285.
- ?-N, N'-Dibenzyliden-3, 10-diaminoperylen: Darstellung desselben aus ?-3, 10-Diaminoperylen und Umwandlung in ?-3, 10-Diaminoperylenchlorhydrat. K. Funke. 59, 191.
- 1, 3-Dibenzyl-2-phenyl-1-acetoxyinden: Darstellung desselben aus 1, 3-Dibenzyl-2-phenyl-1-oxyinden. R. Weiss und C. Alberti. 59, 225.
- 1, 3-Dibenzyl-2-phenyl-1-oxyinden: Darstellung desselben aus 2-Phenyl-3-benzylindon und Benzymagnesiumchlorid, Bildung des Acetylderivates. R. Weiss und C. Alberti. 59, 224 u. 225.

D

1,

2'

- Dibromacetylhydrochinonmonomethyläther: Darstellung desselben aus Tribromhydrochinonmonomethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 99.
- Dibrom-1, 9-benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10: Darstellung derselben aus 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid. A. Zinke und R. Wenger. 56, 151.
- Dibrom-1, 9-benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid: Darstellung desselben aus 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid. A. Zinke und R. Wenger. 56, 150.
- Dibrombenzoylbenzoldicarbonsäure + Dibenzoylbenzoldicarbonsäure: Isolierung der Molekülverbindung. G. Machek. 56, 128.
- Dibrombernsteinsäurechlorid: Über die katalytische Reduktion desselben zur Bernsteinsäure und zum γ-Butyrolacton. N. Fröschl und A. Maier. 59, 270 u. 271.
- Dibrombernsteinsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 148.
- Dibrombernsteinsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben, F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 148.
- Dibrombernsteinsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 148.
- 1, 5-Dibromdecan: Darstellung desselben und Umwandlung in 1, 5-Decandicarbonsäuredinitril. A. Franke und A. Kroupa. 56, 349.
- 1, 10-Dibromdecan: Darstellung desselben aus 1, 10-Decandiol und Umwandlung in das Decamethylendicarbonsäuredinitril. A. Franke und A. Kroupa. 56, 340.
- 2, 5-Dibrom-3, 6-di-p-kresoxychinon: Darstellung desselben aus Bromanil und Umwandlung in 3, 6-Di-p-kresoxychinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 102.
- 1. 5-Dibromdodecan: Darstellung desselben aus 1. 5-Oxidododecan und Umwandlung desselben in α -Heptylpimelinsäuredinitril. A. Franke und A. Kroupa. 56, 353.
- Dibromelemolsäure: Siehe Dibromhydroelemolsäure.
- 1, 6-Dibrom-n-hexan: Umwandlung desselben in Hexamethylendiphthalimid. A. Müller und E. Feld. 58, 15 u. f.
- 1, 6-Dibromhydrochinondimethyläther: Darstellung desselben aus 2, 5-Dibromhydrochinonmonomethyläther und Hydrochinondimethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 100 u. f.
- 2, 5-Dibromhydrochinonmonomethyläther: Darstellung desselben aus Tribromhydrochinonmonomethyläther und Methylierung. M. Kohn und L. Steiner. 58, 100.
- Dibromhydroelemolsäure: Darstellung derselben aus Elemolsäure und Abspaltung von Bromwasserstoff. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 66.
- 2, 6-Dibrom-4-nitranilin: Bildung desselben bei der Einwirkung von Brom auf die p'-Nitro-p-azobenzolsulfosäure. F. Perktold. 56, 250.
- Dibrom-o-oxybenzophenon: Darstellung desselben. H. Huber and K. Brunner. 56, 328.
- 1, 8-Dibrompentacendichinon: Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 207.
- 1, 11-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Mache k. 57, 207.
- 2, 9-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14: Darstellung desselben aus Pyromellithsäureanhydrid und Brombenzol. G. Machek. 56, 127 u. f.
- Die optische Absorption desselben, G, Machek. 57, 208.

2, 10-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14: Versuche zur Darstellung desselben aus Pyromellithsäureanhydrid und Brombenzol und durch Bromierung des Pentacendichinons. G. Machek. 56, 130 u. f.

Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 210.

ortho.

fer.

mino-

nke.

zyl-2.

indon

und

rom-

Benz-

151,

aus

ger.

der

ern-

59.

und

und

und

10n-

in

340.

m-

ing

a.

1-

-0

nd

0.

r.

g

e

- 6, 13-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14: Darstellung desselben aus 6, 13-Dioxypentacendichinon. G. Machek. 56, 125.
- Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 210.
- 2, 9-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14 + Pentacendichinon-5, 7, 12, 14: Darstellung der Molekülverbindung. G. Machek. 56, 129.
- Dibromperylen-3, 9-dicarbonsäurediäthylester: Darstellung desselben durch Einwirkung von Brom auf Perylen-3, 9-dicarbonsäurediäthylester. A. Pongratz. 56, 176.
- 2, 5-Dibromphenylhydrazin: Darstellung desselben und Umwandlung in 3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolenin. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 373.
- 1, 3-Dibrompropan: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 493.
- 2', 7'-Dibrom-1-thiofluoran: Darstellung desselben aus o-Phthalylchlorid und p-Bromthiophenolmethyläther und Reduktion zur 1-Thiohydrofluoransäure. W. K n a p p. 56, 109 u. f.
- 2, 6-Dibromtoluchinon: Darstellung desselben aus Tribrom-m-kresol und Umwandlung in 2, 6-Dibromtoluhydrochinondimethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 105 u. f.
- 2, 6-Dibromtoluhydrochinondimethyläther: Darstellung desselben aus 2, 6-Dibromtoluchinon und Umwandlung in Tribromtoluhydrochinondimethyläther.

 M. Kohn und L. Steiner. 58, 106.
- Dicheranthus plocamoides Weeb.: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer. 56, 296.
- 2, 3-Dichinolyl: Darstellung desselben aus 3-Chinolylmethylketon und o-Aminobenzaldehyd. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 241.
- Dichloracetylaminophenol: Darstellung desselben aus o-Aminophenol. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 135.
- ?-Di-(chloracetyl)-perylen: Darstellung desselben aus Perylen. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 162.
- 1, 1-Dichloräthan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 471.
- 1, 2-Dichloräthan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 471.
- cis-1, 2-Dichloräthylen: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 473 u. f.
- trans-1, 2-Dichloräthylen: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 473 u. f.
- 2, 5-Dichloranilin: Umwandlung desselben in 2, 5-Dichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 78.
- 2, 5-Dichloranisol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorphenol und Umwandlung in 2, 5-Dichlor-4, 6-dinitroanisol. M. Kohn und S. Fink. 58, 79.
- 2, 6-Dichlorbenzalchlorid: Über seine Umwandlung in 2, 6-Dichlorbenzaldehyd. G. Lock und F. Asinger. 59, 157 u. f.
- 2, 5-Dichlorbenzol-1, 3-dithioglykolsäure: Darstellung derselben und Umwandlung in einen Farbstoff durch Chlorsulfonsäure. E. Gebauer-Fülnegg und H. Jarsch. 56, 320.
- 5-Dichlor-6-bromdibenzoylhydrochinon: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlor-6-bromhydrochinon. M. Kohn und S. Fink. 58, 81.
- 2, 5-Dichlor-6-bromehinon: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlor-4, 6-dibromphenol und Umwandlung in 2, 5-Dichlor-6-bromhydrochinon. M. Kohn und S. Fink. 58, 80 u. f.
- 2, 5-Dichlor-6-bromhydrochinon: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlor-6-bromchinon und Benzoylierung. M. Kohn und S. Fink. 58, 81.
- 2, 5-Dichlorchinon: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorhydrochinondimethyläther und Reduktion zum 2, 5-Dichlorhydrochinondiacetat. M. Kohn und E. Gurewitsch. 56, 135 u. f.
- 2, 5-Dichlor-4, 6-dibromanisol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlor-4, 5-dibromphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 80.

2, 5-Dichlor-4, 6-dibromphenol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorphenol, Methylierung und Umwandlung in 2, 5-Dichlor-6-bromchinon, M. Kohn und S. Fink, 58, 80.

3, 6

2, 5

3, 6

2, !

Di

Di

3,

3,

3,

3,

3,

- 2, 5-Dichlor-4, 6-dinitroanisol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichloranisol.

 M. Kohn und S. Fink. 58, 78.
- 4, 4'-Dichlor-2, 2'-dinitrodiphenylschwefelimin: Bildung desselben bei der Einwirkung von Pikrylchlorid auf 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelamid. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 166.
- 4. 4'-Dichlor-2, 2'-dinitrodiphenyldisulfid: Bildung desselben durch Oxydation von 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelanil. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 163.
- Dichloressigsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 140.
- Dichloressigsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 140.
- Dichloressigsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 140.
- 2, 5-Dichlorhydrochinondiacetat: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorchinon. M. Kohn und E. Gurewitsch. 56, 135.
- 2, 5-Dichlorhydrochinondimethyläther: Umwandlung desselben in das 2, 5-Dichlorchinon. M. Kohn und E. Gurewitsch. 56, 135.
- 1, 3-Dichlor-2-methylpropanol-2 (1, 3-Dichlortrimethylcarbinol): Gewinnung desselben aus Chlor-i-butylenoxyd. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 213.
- 2, 4-Dichlor-1, 8-naphthyridin: Umwandlung desselben in Decahydro-1, 8-naphthyridin. G. Koller und E. Kandler. 58, 220 u. f.
- Dichlorperylenchinon: Umwandlung desselben in Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbon-säuredianhydrid. A. Zinke. 57, 415.
- 2, 5-Dichlorphenol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichloranilin, Methylierung, Umwandlung in 2, 5-Dichlor-4, 6-dibromphenol, 2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tribromphenol und 2, 4, 5-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 78 u. f.
- Di-(p-chlorphenoxy)-perylenchinon: Umwandlung desselben in Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredianhydrid. A. Zinke. 57, 415.
- 2, 5-Dichlorphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 79.
- 1, 1-Dichlorpropan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 476.
- 2, 2-Dichlorpropan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 476.
- 1, 2-Dichlorpropan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 478.
- 1, 3-Dichlorpropan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 478.
 2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tribromanical: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tri-
- 2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tribromanisol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tribromphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 83.
- 2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tribromphenol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorphenol, Methylierung, Feststellung der krystallographischen Konstanten. M. Kohn und S. Fink. 58, 81 u. f.
- 1, 3-Dichlortrimethylcarbinol: Siehe 1, 3-Dichlor-2-methylpropanol-2.
- Dichromat der Verbindung C₁₄H₁₄ON₂: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 396.
- Dicyandiamid: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 228.
- Dihydroelemolsäure: Darstellung derselben aus Elemolsäure. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 62.
- Dîhydroelemolsäure: Isolierung derselben und Acetylierung. M. Mladenović. 59, 232 u. f.
- Dihydroelemolsaures Kalium: Darstellung desselben aus der freien Säure. M. M lade novié. 59, 233.
- Dihiydroisopimpinellin: Darstellung desselben aus Isopimpinellin über die Säure C₁₈H₁₄O₆. F. Wessely und F. Kallab. 59, 170.
- Dihydropimpinellin: Darstellung desselben aus Pimpinellin, Umwandlung in die Säure C14H16O6 und Abbau zur Furan-2, 3-dicarbonsäure und Bernsteinsäure. F. Wessely und F. Kallab. 59. 169 u. f.

3, 6-Di-p-kresoxychinon: Darstellung desselben aus Bromanil über das 2, 5-Dibrom-3, 6-di-p-kresoxychinon und *Umwandlung in 3, 6-Di-p-kresoxyhydrochinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 102 u. f.

2, 5-Di-p-kresoxydiacetylhydrochinon: Darstellung desselben aus 2, 5-Di-p-kresoxy-

hydrochinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 103.

2, 5-Di-p-kresoxydibenzoylhydrochinon: Darstellung desselben aus 2, 5-Di-p-kresoxy-hydrochinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 103.

3, 6-Di-p-kresoxyhydrochinon: Darstellung desselben aus 3, 6-Di-p-kresoxychinon, Acetylierung, Benzoylierung und Methylierung. M. Kohn und L. Steiner. 58, 103 u. f.

2, 5-Di-p-kresoxyhydrochinondimethyläther: Darstellung desselben aus 2, 5-Di-p-kresoxyhydrochinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 104.

Dimercapto-o-kresol: Umwandlung desselben in 2-Oxo-5-methyl-6-(chloracetylmercapto)-benzo-1, 4-oxthien mittels Chloracetylchlorid und in 2, 5-Dioxo-3-chlor-4-(3'-methyl-4'-oxy-5'-mercaptophenyl)-mercapto-7-methyl-9-mercaptophenoxthin mittels Chloranils. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 134.

Dimercapto-p-toluidin: Umwandlung desselben in die Verbindung C45H27O8N3S durch Einwirkung von Chinon. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz.

58, 136.

ethy.

ink.

nisol.

nwir-

esz.

von

rer.

und

und

und

non.

lor-

ben

213.

yri-

on-

m-

ind

10-

n

57,

57,

8.

8.

i-

e-

d

3, 5-Dimethoxyanilin: Darstellung desselben aus 3, 5-Dimethoxybenzamid und Bildung von Salzen. R. Seka und W. Fuchs. 57, 66.

3, 5-Dimethoxyanilinchloroplatinat: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57, 67.

3, 5-Dimethoxyanilinhydrochlorid: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57, 67.

3, 5-Dimethoxyanilinpikrat: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57, 67.

3, 5-Dimethoxybenzamid: Darstellung desselben aus 3, 5-Dimethoxybenzoesäuremethylester und Umwandlung in 3, 5-Dimethoxyanilin. R. Seka und W. Fuchs. 57, 66.

3, 5-Dimethoxybenzoesäureazid: Darstellung desselben aus 3, 5-Dimethoxybenzoesäurehydrazidehlorhydrat und Umwandlung in 3, 5-Dimethoxyphenylurethan. R. Seka und W. Fuchs. 57, 69.

3, 5-Dimethoxybenzoesäurehydrazid: Darstellung desselben aus 3, 5-Dimethoxybenzoesäureester und Hydrazinhydrat und Bildung des Hydrochlorids. R. Seka und W. Fuchs. 57, 68 u. f.

3, 5-Dimethoxybenzoesäurehydrazidhydrochlorid: Darstellung desselben und Umwandlung in Dimethoxybenzoesäureazid. R. Seka und W. Fuchs. 57, 69.

3, 5-Dimethoxybenzoesäuremethylester: Darstellung desselben und Umwandlung in 3, 5-Dimethoxybenzamid. R. Seka und W. Fuchs. 57, 65 u.f.

3, 5-Dimethoxybenzoylanilin: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuchs. 57, 67.

p, p'-Dimethoxydiphenyläther: Darstellung desselben aus Bromanisol und Hydrochinonmonomethyläther und Umwandlung in p, p'-Dioxydiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 36.

2, 4-Dimethoxy-8-methyl-1, 8-naphthyrldon-7: Darstellung desselben aus 2, 4-Dimethoxy-1, 8-naphthyrldinjodmethylat-8. G. Koller und E. Kandler.

2. 4-Dimethoxy-1, 8-naphthyridin jodmethylat-8: Darstellung desselben aus Dimethoxynaphthyridin und Umwandlung in 2, 4-Dimethoxy-8-methyl-1, 8-naphthyridon-7. G. Koller und E. Kandler. 58, 236.

3, 5-Dimethoxyphenylcarbaminsäuremethylester: Darstellung desselben aus 3, 5-Dimethoxybenzoesäureazid. R. Seka und W. Fuchs. 57, 69.

p-Di-(methoxyphenyl)-dioxydiphenyläther: Darstellung desselben aus Hydrochinonmonomethyläther und p-Dibromphenyläther. M. Oesterlin. 57, 37.

p-Di-(methoxyphenyl)-hydrochinonäther: Darstellung desselben aus Hydrochinon-monomethyläther und p-Dibrombenzol und Umwandlung in p-Di-(oxyphenyl)-hydrochinonäther. M. Oesterlin. 57, 36.

2, 6-Dimethyl-5-acetylmercaptobenzthiazol: Darstellung desselben aus p-Toluidindisulfochlorid durch reduzierende Acetylierung und Umwandlung in 3, 6-Dimethyl-2-[(p-dimethylaminobenzyliden) - methyl] - 5 - acetylmercaptobenzthiazoliummethyl-sulfat. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 126.

- Dimethyläther: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 235.
- Dimethylamin: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K.W.F. Kohlrausch. 56, 467.

2, 5

1, 1

2, 2

?,

?-I

?-1

- Bildung desselben beim Abbau des Decahydro-1, 8-naphthyridins. G. Koller und E. Kandler. 58, 229.
- 1-Dimethylamino-4-(1'-anthrachinonylsulfenyl)-aminobenzol: Darstellung desselben aus α-Anthrachinonylschwefelbromid und asym. Dimethyl-p-phenylendiamin und Umwandlung in die Verbindung C22H17O5N2S. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 174.
- 1'-Dimethylamino-4'-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-aminobenzol: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 246.
- 1'-Dimethylamino-3'-(4-chlor-2-nitrophenylschwefel)-aminobenzol: Darstellung desselben und Versuch zur Oxydation. E. Riesz. 56, 246.
- Dimethylanilin: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit m-Xylol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- Dimethyl-3-chinolylcarbinol: Darstellung desselben aus 3-Chinolylmethylketon und Methylmagnesiumjodid, Pikrat. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 242.
- 3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolenin: Darstellung desselben aus 2, 5-Dibromphenylhydrazin und i-Butyraldehyd und Umwandlung in 3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 374.
- 3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolenin. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 374.
- 3, 3-Dimethyl-5, 7-dibromindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 372.
- 3, 3-Dimethyldichlorindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 371.
- 3, 6-Dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darstellung desselben aus 2, 5-Dimethylfuran-3, 4-dicarbonsäurediäthylester und aus Diacetbernsteinsäureester und Hydrazinhydrat und Darstellung von Derivaten. R. Seka und H. Preißecker. 57, 83 u. f.
- 3, 4-Dimethyl-2, 6-dimethoxybenzoesäure: Darstellung derselben aus einem Abbauprodukt der Caprarsäure und aus 1, 2-Dimethyl-3, 5-dioxybenzol. G. Koller und W. Paßler. 56, 229 u. f.
- 3, 4-Dimethyl-2, 6-dimethoxybenzoesäuremethylester: Darstellung desselben. G. Koller und W. Paßler. 56, 232.
- 3, 6 Dimethyl 2 [(p-dimethylaminobenzyliden)-methyl] 5 acetylmercaptobenzthiazoliummethylsulfat: Darstellung desselben aus 2, 6-Dimethyl-5-acetylmercaptobenzthiazol. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 127.
- 3, 4-Dimethyl-2, 6-dioxybenzoesäure: Darstellung derselben aus 1, 2-Dimethyl-3, 5-dioxybenzol und Methylierung. G. Koller und W. Paßler. 56, 231.
- 1, 2-Dimethyl-3, 5-dioxybenzol: Darstellung desselben aus Orcylaldehyd. G. Koller und W. Paßler. 56, 230.
- 2, 5-Dimethylfuran-3, 4-dicarbonsäurediäthylester: Umwandlung desselben in 3, 6-Dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid durch Einwirkung von Hydrazinhydrat. R. Seka und H. Preißecker. 57, 83.
- 3, 3-Dimethyl-5-jodindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethylindolinon und 5-Amino-3, 3-dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 376 u. 397.
- 2, 6-Dimethyloctanoläthyläther: Gewinnung desselben aus der Verbindung C₁₄H₂₀O. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 277.
- 1, 2-Dimethyl-4-oxybenzol-3, 6-disulfanilid: Darstellung desselben aus 1, 2-Dimethyl-4-oxybenzol-3, 6-disulfochlorid. E. Katscher. 56, 386.
- 1, 4-Dimethyl-2-oxybenzol-3, 6-disulfanilid: Darstellung desselben aus 1, 4-Dimethyl-2-oxybenzol-3, 6-disulfochlorid. E. Katscher. 56, 387.
- 1, 2-Dimethyl-4-oxybenzol-3, 6-disulfochlorid: Darstellung desselben aus asym. o-Xylenol. E. Katscher. 56, 386.
- 1, 3-Dimethyl-5-oxybenzol-2, 4-disulfochlorid: Darstellung desselben aus symm-Xylenol. E. Katscher. 56, 388.
- 1, 3-Dimethyl-5-oxybenzol-4, 6-disulfochlorid: Darstellung desselben aus sym.

 m-Xylenol. E. Katscher. 56, 388.
- 1, 4-Dimethyl-2-oxybenzol-3, 6-disulfochlorid: Darstellung desselben aus p-Xylenol, Verseifung. und Bildung des Dianilids. E. Katscher. 56, 387.

1, 3-Dimethyl-4-oxybenzol-5-sulfochlorid: Darstellung desselben aus asym. m-Xylenol. E. Katscher. 56, 390.

2, 5-Dimethyl-4-oxy-4'-nitroazobenzol-3, 6-disulfosäure: Darstellung derselben. E. Katscher. 56, 388.

3, 4-Dimethyl-6-oxy-4'-nitroazobenzol-2, 5-disulfosäure. Darstellung derselben. E. Katscher. 56, 387.

2, 5-Dimethylpyrrol-3, 4-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darstellung desselben aus 2, 5-Dimethylpyrrol-3, 4-dicarbonsäurediäthylester und Hydrazinhydrat. R. Seka und H. Preißecker. 57, 76.

1, 1'-Dinaphthyl: Über die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und J. Cecelsky. 59, 115 u. f.

2, 2'-Dinaphthyl: Bildung desselben bei der Darstellung von Methyl-α-naphthylketon, Darstellung des Pikrates. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 280.

2, 2'-Dinaphthylpikrat: Darstellung desselben. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 280.

?, ?-Dinitro-ms-(2-chlorphenyl)-dinaphthopyranol: Darst. desselben aus ms-(-Chlorphenyl)-dinaphthopyran. O. Dischendorfer. 56, 270.

?-Dinitro-3, 4-dibenzoylperylen: Darstellung desselben aus 3, 4-Dibenzoylperylen.
A. Zinke und O. Benndorf. 56, 160.

4, 10-Dinitro-3, 9-dibenzoylperylen: Darstellung desselben aus 3, 9-Dibenzoylperylen und Reduktion zum C, C'-Diphenyl-3, 4-(N), 9, 10(N)-dipyrroleninoperylen. A. Z i n-k e und O. Benndorf. 56, 158 u. f.

?-Dinitro-3, 9-diacetylperylen: Darstellung desselben aus Diacetylperylen. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 161.

5, 7-Dinitro-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethylindolinon. 5-Nitro-3, 3-dimethylindolinon und 7-Nitro-3, 3-dimethylindolinon und 7-Nitro-3, 3-dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 380 u. f.

2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaures Barium: Darstellung desselben aus 1-Chlor-2-nitrobenzol-4-sulfosaurem Barium und xanthogensaurem Kalium.

J. Pollak und K. Deutscher. 56, 371.

ohl-

W.F.

ller

elben

und

und

ssel-

ssel-

m-

und

242

nyl-

om-

-di-

on.

on.

sel-

rn-

ka

111-

e r

1-

0-

5-

1-

i-

d

2, 2'-Dinitrodiphenyldisulfid-4, 4'-disulfosaures Kalium: Darstellung desselben aus 1-Chlor-2-nitrobenzol-4-sulfosaurem Kalium und Natriumdisulfid. J. Pollak und Deutscher. 56, 370.

 2. 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfochlorid: Darstellung desselben aus 2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaurem Barium. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 371.

2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaures Natrium: Darstellung desselben. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 377.

2, 2'-Dinitrodiphenylsulfon-4, 4'-disulfosaures Barium: Darstellung desselben aus 2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaurem Barium. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 375.

2, 2'-Dinitrodiphenylsulfon-4, 4'-disulfosaures Blei: Darstellung desselben aus 2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfochlorid. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 374.

2, 2'-Dinitrodiphenyldisulfoxyd: Einwirkung von Anilin auf dasselbe. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 167.

1, 8-Dinitropentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Mach e k. 57, 210.

1, 11-Dinitropentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Mach e h. 57, 210.

p, p'-Di-(p-nitrophenoxy)-diphenyläther: Darstellung desselben aus p, p'-Dioxydiphenyläther und p-Chlornitrobenzol und Umwandlung in p, p'-Di-(p-aminophenoxy)-diphenyläther. M. Oesterlin. 57, 43.

2, 3-Di-(p-nitrophenyl)-6-phenoxychinoxalin: Darstellung desselben aus m, p-Diamino-diphenyläther und 3, 3'-Dinitrobenzil. M. O e sterlin. 57, 40.

2, 5-Dioxo-3-chlor-4-(3'-methyl-4'-oxy-5'-mercaptophenyl)-mercapto-7-methyl-9-mercaptophenoxthin: Darstellung desselben aus Dimercapto-o-kresol und Chloranil. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 134.

2, 4-Dioxy-3, 6-dimethoxyacetophenon: Darstellung desselben aus 1, 3-Dioxy-2, 5-dimethoxybenzol und Überführung in 5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon (Skutellarein-dimethyläther). F. Wessely und G. H. Moser. 56, 100 u. f.

5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon (Skutellareindimethyläther): Darstellung desselben aus 2, 4-Dioxy-3, 6-dimethoxyacetophenon, Anissäureanhydrid und Kaliumanisat, Acetylierung, Entmethylierung und Methylierung. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 101 u. f.

Di-7

uns

Di-1

Di-

3, 9-

3, 9-

3, 9-

1, 1

Do

Eb

Ei

Ei

Ei

H

Ei

D

D

E

D

10

7

E

7

F

J

- p, p'-Dioxydiphenyläther: Darstellung desselben aus p, p'-Dimethoxydiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 36.
- 1, 8-Dioxypentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 207.
- 6, 13-Dioxypentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 207.
- p-Di-(oxyphenyl)-hydrochinonäther: Darstellung desselben aus p-Di-(methoxyphenyl)-hydrochinonäther. M. Oesterlin. 57, 37.
- Dioxystearinsäure: Isolierung derselben aus dem Oxydationsprodukt der aus Polyporus sulfureus L. erhaltenen Säuren. J. Zellner und E. Zikmunda. 56. 202.
- 3, 9-Diphenanthroyiperylen: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und Phenanthren. A. Pongratz. 56, 171.
- Diphensaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feiglund L. Popp-Halpern. 59, 149.
- Diphensaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feiglund L. Popp-Halpern. 59, 149.
- Diphenyl: Über die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und J. Cecelsky. 59, 115 u. f.
- 1, 2-Diphenylaceperylen: Darstellung desselben aus 1, 2-Dibenzoylperylen. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 158.
- Diphenyläther: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 236.
- Diphenylamin: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 229.
- 1, 6-Diphenyl-4, 9-dioxybenzodipyridazin: Darstellung desselben aus 1, 4-Dibenzoylbenzol-2, 4-dicarbonsäure und Hydrazinhydrat. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 93.
- 1, 9-Diphenyl-4, 6-dioxybenzodipyridazin: Darstellung desselben aus 1, 5-Dibenzoylbenzol-2, 5-dicarbonsäure und Hydrazinhydrat. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 93.
- 3¹, 9¹-Diphenyl-3¹, 9¹-dioxy-3, 9-diäthylperylen: Darstellung desselben aus 3, 9-Dibenzoylperylen und Umwandlung in 3¹, 9¹-Diphenyl-3, 9-divinylperylen.

 A. Zinke und O. Benndorf. 56, 160.
- C, C'-Diphenyl-3, 4(N), 9, 10(N)-dipyrrolenino-perylen: Darstellung desselben aus 4, 10-Dinitro-3, 9-dibenzoylperylen und Bromanlagerung. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 159.
- C, C'-Diphenyl-3, 4(N), 9, 10(N)-dipyrrolenino-perylentetrabromid: Darstellung desselben aus C, C'-Diphenyl-3, 4(N), 9, 10(N)-dipyrrolenino-perylen. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 159.
- 31', 91-Diphenyl-3, 9-divinylperylen: Darstellung desselben aus 3, 9-Diphenyl-31, 91-dioxy-3, 9-diäthylperylen. A. Zinke und O. Benndorf. 56, 161.
- sym. Diphenylessigsäurehydrazid: Bildung desselben aus Phenylessigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 48 u. f.
- sym. Diphenylester der o-Phthalsäure: Darstellung desselben. W. Knapp. 58, 182. 2, 5-Diphenylfuran-3, 4-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darstellung desselben aus 2, 5-Di-
- phenylfuran-3, 4-dicarbonsäurediäthylester und Hydrazinhydrat. R. Seka und H. Preißecker. 57, 76.
- 2, 5-Diphenylpyrrol-3, 4-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darst, desselben aus 2, 5-Diphenylpyrrol-3, 4-dicarbonsäurediäthylester und Hydrazinhydrat, R. Seka und H. Preißecker. 57, 77.
- Di-n-propylessigsäure: Darstellung derselben aus Dipropylmalonsäure und Umwandlung in ihren Äthylester. G. Koller und E. Kandler. 58, 234.
- Di-n-propylessigsäureäthylester: Darstellung desselben aus der freien Säure und Umwandlung in 2-Propyl-n-pentanol-1. G. Koller und E. Kandler. 58, 234.
- Di-n-propyl-malonsäure: Darstellung derselben aus ihrem Ester und Umwandlung in Dipropylessigsäure. G. Koller und E. Kandler. 58, 234.

Di-n-propylmalonsäurediäthylester: Darstellung desselben aus n-Propylbromid und Malonsäurediäthylester und Verseifung. G. Koller und E. Kandler. 58, 233 u. f.

selben

inisat, G. H.

äther.

Ma-

Ma-

enyl)-

Poly-

n da.

äure-

) p p-

pp-

Ce-

ıke

h l-

h l-

oyl-

ek

yl-

e k

Di-

en.

aus

nd

es-

nd

11.

d.

2.

i-

d

i-

d

unsym. Dithiophenylester der o-Phthalsäure: Darstellung desselben aus o-Phthalylchlorid und Thiophenylacetat in Gegenwart von AlCl1. W. K n a p p. 58, 180.

Di-m-toluylperylen: Darstellung desselben aus Perylen und m-Toluylsäurechlorid. A. Pongratz. 56, 169.

Di-p-toluylperylen: Darstellung desselben aus Perylen und p-Toluylsäurechlorid. A. Pongratz. 56, 169.

3, 9-Di-o-xyloylperylen: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und o-Xylol. A. Pongratz. 56, 170.

3, 9-Di-m-xyloylperylen: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und m-Xylol. A. Pongratz. 56, 170.

3, 9-Di-p-xyloylperylen: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und p-Xylol. A. Pongratz. 56, 170.

1,9-Dixylyl-4,6-dioxybenzodipyridazin: Darstellung desselben aus Dixyloylbenzoldicarbonsäure und Hydrazinhydrat. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57,94.

1, 12-Dodecandiol: Darstellung desselben aus Decamethylendicarbonsäuredimethylester und aus 1, 10-Dibromdecan und Trioxymethylen und Umwandlung in Oxidododecan. A. Franke und A. Kroupa. 56, 341 u. f.

Dolomit: Über die röntgenographische Unterscheidung von Magnesit und Dolomit. F. Halla. 57, 1—8.

E

Eberesche (Sorbus aucuparia L.): Über die Inhaltsstoffe der Rinde derselben. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 307 u. f.

Eisen: Die Trennung des Iridiums von demselben. L. Moser und H. Hackhofer. 59, 58.

Eisen: Über die Trennung des Rhodiums von demselben. L. Moser und H. Graber. 59, 70.

Eisen (II)-ammoniumsulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 188.

Eisen (III)-ammoniumsulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.

Eisencarbonylwasserstoff: Umwandlung in Fe(CO)₄Hg₂Cl₂ durch Einwirkung von HgCl₂. F. Feiglund P. Krumholz. 59, 325.

Eisenpentacarbonyl: Über die Einwirkung von Alkalialkoholaten und Bariumhydroxyd auf dasselbe. F. Feigl und P. Krumholz, 59, 314-327.

Eisenpentacarbonyl-Natriumäthylat: Darstellung desselben, Verhalten gegen Wasser und CO₂. F. Feigl und P. Krumholz. 59, 321.

Eisenpentacarbonyl-Natriummethylat: Darstellung desselben, Verhalten gegen Wasser. F. Feigl und P. Krumholz. 59, 320.

Eisensulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung

desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 188.

Eisensulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Filmes aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 305.

γ-Elemisäure: Isolierung derselben aus Manila-Elemiharz, Feststellung der Bruttoformel, Darstellung des Kaliumsalzes und Acetylierung. M. Mladenović und H. Lieb. 58, 70—72.

Elemolsäurediozonid: Darstellung desselben aus Elemolsäure und Spaltungsversuch. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 63.

γ-Elemisaures Kalium: Darstellung desselben aus der freien Säure. M. Mladenovié und H. Lieb. 58, 71.

Elemolsäure: Hydrierung derselben, Ozonanlagerung, Acetylierung, Anlagerung von Brom und Feststellung der richtigen Bruttoformel. H. Lieb und M. Mladenović. 58, 62 u. f.

- Umwandlung derselben in Elemonsäure. M. Mladenović. 59, 11 u. f.

Elemonsäure: Darstellung derselben aus Elemolsäure, Umwandlung in Hydroelemonsäure und Bromhydroelemonsäure; Gewinnung aus Bromhydroelemonsäure. M. Mladenović. 59, 11 u. f. Ergosterin: Isolierung desselben aus Polyporus sulfureus L. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 201.

Ger

Glu

Gli

GI

Gl

Gi;

Gl;

Go

Go

Go

Go

Go

Go

Gr

H

H

H

H

 α^{-1}

a-

- Isolierung desselben aus der Flechte Peltigera canina L. J. Zellner. 59, 301. Essigsäureäthylester: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Schweselkohlenstoff. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- Essigsäure-Benzoesäure-Mischanhydrid: Siehe Benzoesäure-Essigsäure-Mischanhydrid. Euphorbol: Darstellung desselben aus Euphorbiumharz und Gewinnung von Derivaten. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 197 u. f.
- Euphorbolanisester: Darstellung desselben aus Euphorbol. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 199.
- Euphorbon: Isolierung desselben aus dem Euphorbiumharz und Darstellung von Derivaten. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 190 u. f.
- Euphorbonacetat: Darstellung desselben aus Euphorbon. L. Sehmid und M. K.
- Zacherl. 57, 192. Euphorbonanisat: Darstellung desselben aus Euphorbon. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 193.
- Euphorbonbenzoat: Darstellung desselben aus Euphorbon. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 193.
- Euphorbonozonid: Darstellung desselben aus Euphorbon. L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 196.

- Farbstoff C17H14O6, isoliert aus Linaria vulgaris: Darstellung desselben aus seinem Glucosid, Acetylierung und alkalischer Abbau. L. Schmid und W. Rumpel. 57, 432 u. f.
- Fetthärtung: Versuche über den Einfluß der sogenannten Isoölsäure auf den Vorgang derselben vom Standpunkt der Phasenlehre. W. Koczy und F. Griengl. 57, 253-290.
- Fettsäuren: Identifizierung derselben durch Bildung von Benzimidazolderivaten. R. Seka und R. H. Müller. 57, 97-105.
- Formamid: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 226.
- Formimidoäthyläther: Darstellung desselben aus seinem Chlorhydrat. F. Pauer. 58, 3 u. f.
- Formimidoäthylätherhydrochlorid: Darstellung desselben, Umwandlung in die freie Base, Verwendung zur Darstellung von Acetalen. F. Pauer. 58, 2 u. f.
- Formononetin: Darstellung desselben aus Ononin, Methylierung und Acetylierung Spaltung desselben mit Alkali. Isolierung von Resorcyl-p-methoxybenzylketon aus den Spaltungsprodukten. F. Wessely und F. Lechner. 57, 398 u. f.
- Formylglutaconsäure: Bildung derselben bei der katalytischen Reduktion von Malonylchlorid. N. Fröschl und A. Maier. 59, 270.
- Fumarsäure: Isolierung derselben aus Polyporus sulfureus L. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 202.
- Fungisterin: Isolierung desselben aus Polyporus sulfureus L. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 201.
- Furan-2, 3-dicarbonsäure: Bildung derselben bei Oxydation des Pimpinellins, Isopimpinellins, Bergaptens, Xanthotoxins und Dihydropimpinellins. Darstellung des Dimethylesters. F. Wessely und F. Kallab. 59, 172.
- Furan-2, 3-dicarbonsäuredimethylester: Darstellung desselben aus der freien Säure. F. Wessely und F. Kallab. 59, 173.

G.

- Galaktose-p-phenylessigsäurehydrazon: Darstellung desselben aus Galaktose und Phenylessigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 49. Gallium-1-sulfid: Darstellung desselben aus Gallium-2-sulfid. A. Brukl und
- G. Ortner. 56, 362 u. f.
- Gallium-2-sulfid: Darstellung desselben aus Gallium-3-sulfid. A. Brukl und G. Ortner. 56, 361.
- Gallium-3-sulfid: Darstellung desselben und Umwandlung in Gallium-2-sulfid. A. Brukl und G. Ortner. 56, 358 u. f.
- Gasreaktionen: Thermodynamische Berechnung der Affinität einiger technisch wichtiger Gasreaktionen. H. Scheibel. 58, 183-208.

- Germanium: Über die Heteropolysäuren desselben. A. Brukl. 56, 179-183.
- Ober die Heteropolysäuren desselben, Wolfram-Germaniumsäuren. A. Brukl und B. Hahn. 59, 194—201.
- Glucose: Bestimmung der Viscosität von Lösungen derselben in flüssigem Ammoniak und Wasser. L. Schmid und R. Falke. 59, 369 u. f.
- Glucosid C29H34O15 + H2O, isoliert aus Linaria vulgaris: Spaltung desselben in eine Methylpentose, Hexose und das Aglucon C17H14O6. L. Schmid und W. Rumpel. 57, 426 u. f.
- Glycylanilid-p-sulfamid: Darstellung desselben aus Chloracetanilidsulfochlorid.

 J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 122.
- Glycyl-p-thickresol: Darstellung desselben aus Chloracetyl-p-thickresol und Eigenschaften. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 133.
- Glykogen: Über die Bildung eines Triphenylmethyläthers desselben. L. Schmid und E. Kotter. 59, 337.
- Messung der Viscosität von Lösungen desselben in flüssigem Ammoniak. L. Schmid und R. Falke. 59, 366 u. f.
- Glykogentrityläther: Darstellung desselben aus Glykogen und Triphenylchlormethan, Aufspaltung zu Glykogen und Triphenylcarbinol. L. Schmid und E. Kotter. 59, 337 u. f.
- Gold: Über die Trennung des Rhodiums von demselben. L. Moser und H. Graber. 59, 66.
- Die Trennung des Iridiums von demselben. L. Moser und H. Hackhofer. 59. 54.
- Gold-Blei-Legierungen: Siehe auch Blei-Gold-Legierungen.

r und

59, 301

n mit

ydrid.

n De-

nd M.

von von

И. К.

d M.

d M.

d M.

seiund

den

und

iten.

h l-

er.

die

. f.

nng

ton

. f.

md

ind

so-

ng

re.

ad

ul

d

1.

h

- Goldchloriddoppelsalz des a-Athylpyrrolidins: Darstellung desselben aus der freien Base. A. Müller und E. Feld. 58, 19.
- Goldchloriddoppelsalz des Decahydro-1, 8-napthyridins: Darstellung desselben und Eigenschaften. G. Koller und E. Kandler. 58, 223 u. f.
- Goldchloriddoppelsalz des 4-Methyl-n-heptyldimethylamins: Darstellung desselben. G. Koller und E. Kandler. 58, 232.
- Goldchloriddoppelsalz des 2-Propyl-n-pentyldimethylamins: Darstellung desselben. G. Koller und E. Kandler. 58, 228 u. 236.
- Goldchloriddoppelsalz des Trimethylamins: Darstellung desselben, G. Koller und E. Kandler. 58, 229.
- Goldsulfid: Über die anodische Abscheidung desselben in Form eines Filmes aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 300.
- Grauerle: Chemische Untersuchung der Rinde derselben. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 206.

H

- Harzsäure aus Manila-Elemiharz: Siehe γ-Elemisäure.
- 2, n-Heptadecylbenzimidazol: Darstellung desselben aus Stearinsäure und o-Phenylendiamin. R. Seka und R. H. Müller. 57, 104.
- Heptamethylenimin: Darstellung desselben aus Suberonisoxim und N, p-Toluolsulfonylheptamethylenimin und Umwandlung in das Chloraurat, Pikrat und N-Benzoylheptamethylenimin. A. Müller und P. Bleier. 56, 399 u. f.
- Heptamethyleniminchloraurat: Darstellung desselben aus Heptamethyleniminhydrochlorid. A. Müller und P. Bleier. 56, 400, 405.
- Heptamethyleniminpikrat: Darstellung desselben aus Heptamethylenimin. A. Müller und P. Bleier. 56, 401, 406.
- 2-n-Heptylbenzimidazol: Bildung desselben aus o-Phenylendiamin und Caprylsäure. R. Seka und R. H. Müller. 57, 102.
- α-Heptylpimelinsäure: Darstellung derselben aus α-Heptylpimelinsäuredinitril. A. Franke und A. Kroupa. 56, 355.
- α-Heptylpimelinsäurediamid: Darstellung desselben aus α-Heptylpimelinsäure.
 A. Franke und A. Kroupa. 56, 355.
- α-Heptylpimelinsäuredinitril: Darstellung desselben aus 1, 5-Dibromdodecan und Verseifung. A. Franke und A. Kroupa. 56, 353.
- α-Heptylpimelinsäurehalbamid: Darstellung desselben aus α-Heptylpimelinsäuredinitril. A. Franke und A. Kroupa. 56, 354.
- Hexacyanokobaltisäure: Über die Einwirkung von Methylalkohol auf dieselbe unter Bildung von Additionsverbindungen und Estern. F. Hölzl. 58, 29-46.

— Umwandlung derselben in die Additionsverbindung C6H2N6C0 + 3 C2H5OH und Darstellung derselben aus der Verbindung C6H2N6C0 + C2H5OH und Eigenschaften. F. Hölzl. 58, 249. m-J

p-J

Jod

a-J

Ka

Ka

Ka

Ka

Ka

Ka

Ka

y-B

y-I

y-I

KI

K

K

K

K

K

K

K

K

K

- Hexacyanokobaltisäure + C₂H₅OH: Darstellung dieser Additionsverbindung aus Hexacyanokobaltisäure + 2 C₂H₅OH, Umwandlung in die freie Säure und Eigenschaften. F. Hölzl. 58, 250.
- Hexacyanokobaltisäure + 2 C₂H₅CH: Darstellung dieser Additionsverbindung au₈ Hexacyanokobaltisäure + 3 C₂H₅OH und Umwandlung in die Säure mit 1 M₀ C₂H₅OH und Eigenschaften. F. Hölzl. 58, 250.
- Hexacyanokobaltisäure + 3 C₂H₅CH: Darstellung dieser Additionsverbindung, U_mwandlung in Hexacyanokobaltisäure + 2 C₂H₅OH und Eigenschaften. F. Hölzl, 58, 249 u. f.
- Hexahydroperylen: Reduktion desselben zu Tetradecahydroperylen. A. Zinke und O. Benndorf. 59, 251.
- Hexamethylendiaminhydrochlorid: Darstellung desselben aus Hexamethylendiphthalimid und Umwandlung in α -Äthylpyrrolidin. A. Müller und E. Feld. 58. 16 u. f.
- Hexamethylendiphthalimid: Darstellung desselben aus 1,6-Dibrom-n-hexan und Phthalimidkalium und Umwandlung in Hexamethylendiaminhydrochlorid. A. Müller und E. Feld. 58, 15 u. f.
- Hexamethyleniminhydrochlorid: Darstellung desselben aus Cyclohexanonisoxim. A. Müller und P. Bleier. 56, 398 u. f.
- Homopiperonal: Siehe 3, 4-Methylendioxyphenylacetaldehyd.
- Hydrochinondimethyläther: Umwandlung desselben in 2,5-Dibromhydrochinondimethyläther und Bromhydrochinondimethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 101.
- Hydrochinonmonomethyläther: Darstellung desselben und Umwandlung in Dibromhydrochinonmonomethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 97 u. f.
- Hydroelemonsäure: Darstellung derselben aus Elemonsäure. M. Mladenović.
- Hydroeuphorbon: Darstellung desselben aus Euphorbon und Bildung des Acetats, L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 194 u. f.
- Hydroeuphorbonacetat: Darstellung desselben aus Hydroeuphorbon, L. Schmid und M. K. Zacherl. 57, 195.

I.

- Inulin: Bestimmung des Molekulargewichtes desselben in flüssigem Ammoniak. L. Schmid und L. Haschek. 59, 334.
- Versuche zur Darstellung eines Triphenylmethyläthers. L. Schmid und E. Kotter. 59, 340.
- Bestimmung der Viscosität von Lösungen desselben in flüssigem Ammoniak und Wasser. L. Schmid und R. Falke. 59, 362 u. f.
- Iridium: Die Bestimmung desselben und seine Trennung von Platin, Gold, Palladium, Kupfer und Eisen. L. Moser und H. Hackhofer. 59, 44-60.
- Isocyanate: Über den Zusammenhang zwischen Konstitution und Ramansprektrum.

 A. Dadieu. 57, 464.
- Isonitrile: Über den Zusammenhang zwischen Konstitution und Ramanspektrum.

 A. Dadieu. 57, 465.
- Isonitroso-3-chinolylmethylketon: Darstellung desselben aus 3-Chinolylmethylketon. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 241.
- Isoölsäure: Darstellung und Eigenschaften derselben. Versuche über ihren Einfluß auf den Vorgang der Fetthärtung vom Standpunkt der Phasenlehre. W. Koczy und F. Griengl. 57, 253—290.
- Über die binären Systeme derselben mit Palmitinsäure, Stearinsäure, Ölsäure und Linolsäure. W. Koczy und F. Griengl. 57, 261 u. f.
- Isopimpinellin: Reindarstellung desselben und Ermittlung seiner Konstitution und Darstellung aus Bergapten. F. Wessely und F. Kallab. 59, 169 u. f.

G-Jodbenzoesäure: Über die Veresterung derselben durch äthylalkoholischen Chlorwasserstoff. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 414 u. f.

OH und Eigen.

ng aus I Eigen.

ung aus t 1 Mol

ng, Um. Hölzl.

Zinke nylendi-Feld.

in und chlorid.

isoxim.

inondiiner.

ibromović.

cetats.

hmid

oniak.

und oniak

Paltrum.

trum. ceton.

Einlehre.

säure und

hlor-

m-Jodbenzoesäure: Über die Veresterung derselben durch äthylalkoholischen Chlorwasserstoff. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 417 u. f.

p-Jodbenzoesäure: Über die Veresterung derselben durch äthylalkoholischen Chlorwasserstoff. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 420.

Jodbenzol: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F.

Kohlrausch. 57, 498.

g-Jodstearinsäureäthylester: Darstellung desselben und Einwirkung auf Oxalessigester in Gegenwart von Magnesium. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 298.

K.

Kalium: Über den Wechsel im Wanderungssinn des Kaliums bei der Elektrolyse seines Amalgams in Abhängigkeit von der Konzentration. R. Kremann, F. Bauer, A. Vogrin und H. Scheibel. 56, 54 u. f.

- Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen seiner Amalgame. R. Kre-

mann, A. Vogrin und H. Scheibel. 57, 343 u. f.

Kaliumamalgam: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 131 u. f.

Siehe auch unter Kalium.

Kaliumeyanid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 451.

Kaliumferrocyanid: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.

Kaliumhexacyanoferriat: Über den Einfluß der Ligandensubstiution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 81 u. f.

Kaliumnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.

Kastanie (Castanea sativa Mill.): Über die Inhaltsstoffe der Rinde derselben. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 311 u. f.

y-Keto-n-capronsäure: Darstellung derselben aus ihrem Ester und Umwandlung in das Phenylhydrazon. A. Müller und E. Feld. 58, 25.

y-Keto-n-capronsäureäthylester: Darstellung desselben aus Bernsteinsäuremonoäthylesterchlorid und Äthylzinkjodid und Verseifung. A. Müller und E. Feld. 58, 24 u. f.

y-Keto-n-capronsäurephenylhydrazon: Darstellung desselben aus der freien Säure und Umwandlung in die γ-Amino-n-capronsäure. A. Müller und E. Feld. 58, 25 u. f.

Klatschmohnfarbstoff: Nachweis, daß derselbe aus einem Gemenge zweier Glucoside besteht, von welchen eines ein Anthocyanidin ist, das mit zwei Hexoseresten verknüpft ist. Als Farbstoffkomponente wurde Cyanidin festgestellt. L. Schmid und R. Huber. 57, 383-394.

Kobaltsulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Filmes aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg.

58, 305.

Königskerzenblüten (Flores verbasci): Nachweis, daß der in denselben vorkommende Farbstoff mit α-Crocetin identisch ist. L. Schmid und E. Kotter. 59, 348-356.

Kohle: Verbrennung derselben zu CO2 und CO. Thermodynamische Berechnung der Affinität dieser Reaktionen. H. Scheibel. 58, 192 u. f.

Korksäure: Darstellung derselben aus dem Dinitril und Umwandlung in Suberon. A. Müller und P. Bleier. 56, 397.

Korksäurechlorid: Darstellung desselben und katalytische Reduktion zum Korksäurehalbaldehyd. N. Fröschl und A. Maier. 59, 273.

Korksäuredinitril: Darstellung desselben aus 1, 6-Dibromhexan und Umwandlung in Korksäure. A. Müller und P. Bleier. 56, 396 u. f.

Korksäurehalbaldehyd: Bildung desselben bei der katalytischen Reduktion des Korksäurechlorids. N. Fröschl und A. Maier. 59, 273.

Korksäurehalbaldehyd-p-nitrophenylhydrazon-p-nitrophenylhydrazid: Bildung des selben aus der Aldehydsäure. N. Fröschl und A. Maier. 59, 273.

Kupfer: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Silberzusätzen. R. Kremann und J. Schwarz. 56, 26-34.

- Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Bleizusätzen. R. Kremann und W. Piwetz. 56, 71-78.

Male

Man

Man

Mat

Mel

Mer

Mei

pri

sek

n-N

p-M

p-M

3-N

p-I

p-l

N-

p-

N

4-

- Die Trennung des Iridiums von demselben. L. Moser und H. Hack. hofer. 59, 57.
- Uber die Trennung des Rhodiums von demselben. L. Moser und H. Graber. 59. 67.
- Kupfercetylacetondicarbonsäurediäthylester: Darstellung desselben. N. Fröschlund J. Harlass. 59, 295.
- Kupfersulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 188.
- Kupfersulfür: Über die Niederschlagung eines Films desselben aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 298.
- Kupfer-Zinn-Wismut-Leglerungen: Zur Kenntnis ihrer Elektrolyse. R. Kremann und H. Scheibel. 57, 242 u. f.

L.

- Lävulinsäurephenylessigsäurehydrazon: Darstellung desselben aus Lävulinsäure und Phenylessigsäurehydrazid. R. Seka und St. P. Heilperin. 57, 49. Lävulose: Bestimmung des Molekulargewichtes derselben in flüssigem Ammoniak.
 - L. Schmid und L. Haschek. 59, 334.
- Leinkraut, gemeines: Siehe Linaria vulgaris.
- Lentinus squamosus Schroet.: Chemische Untersuchung des Pilzes. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 203.
- Lepidium crassifolium L.: Über die Zusammensetzung der Asche der Pflanze. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 197.
- Licht: Über die katalytische Wirkung desselben bei der Verwitterung einiger Salze. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 184—190.
- Linaria vulgaris (gemeines Leinkraut): Über das Anthochlor desselben. L. Schmid W. Rumpel. 57, 421-435.
- Linolsäure: Über die Systeme derselben mit Ölsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure und Isoölsäure. W. Koczy und F. Griengl. 57, 263 u. f.
- Lithium: Über den Wechsel im Wanderungssinn des Lithiums bei der Elektrolyse seines Amalgams in Abhängigkeit von der Konzentration. R. Kremann, F. Bauer, A. Vogrin und H. Scheibel. 56, 58.
- Lithium: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen seiner Amalgame. R. Kremann, A. Vogrin und H. Scheibel. 57, 343 u. f.
- Lithiumamalgam: Siehe auch Lithium.
- Lithiumchlorid: Über den Einfluß desselben auf die Geschwindigkeit der durch Chlorwasserstoff katalysierten Veresterung der Benzoesäure. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 434 u. f.
- Lumineszenz: Zahlenmäßige Kennzeichnung derselben. E. Beutelund A. Kutzelnigg. 57, 15 u. f.
- Lumineszenzanalyse: Über die Lumineszenz der weißen Malerfarben und die Anwendung der Lumineszenzanalyse zur Untersuchung von Gemälden. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 9-14.
- Lumineszenzanalyse: Beobachtungen in der Gruppe der Erdkalien und Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 15 u. f.

M.

- Magnesit: Über die röntgenographische Unterscheidung von Magnesit und Dolomit. F. Halla. 57, 1-8.
- Magnesiumnitrid: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 16.
- Magnesiumoxalessigester: Bildung desselben. N. Fröschl und J. Harlass.
- Magnesiumoxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 17.
- Malerfarben, weiße: Über die Lumineszenz derselben und die Anwendung der Lumineszenzanalyse zur Untersuchung von Gemälden. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 9-14.

Malonylchlorid: Über die katalytische Reduktion desselben unter Bildung von Formylglutaconsäure. N. Fröschl und A. Maier. 59, 269.

Kre-

ack.

Gra.

sehl

erung

rium.

ann

säure

49

niak.

ner

inze.

iger

nid

ure

yse

n,

ne.

ch

nd

1-

n-

1

n-

g.

Mangansulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Films aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 304.

Mannit: Isolierung desselben aus Polyporus sulfureus L. und Lentinus squamosus Schroet. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 203.

Isolierung desselben aus der Flechte Peltigera canina L. J. Zellner. 59, 303.

Maulbeerbaum, schwarzer: Chemische Untersuchung der Rinde desselben. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 204 u. f.

Mellithsäure: Bildung derselben aus Perylen-3, 4, 9, 10-dichinon. A. Zinke. 57, 420.

Mercurichlorid: Über den Einfluß desselben auf die Geschwindigkeit der durch Chlorwasserstoff katalysierten Veresterung der Benzoesäure. A. Kailan und A. Irresberger. 56, 431 u. f.

Mercuronitrat: Anwendung desselben als Titerlösung bei potentiometrischen Titrationen. C. Mayr und G. Burger. 56, 113.

prim. Methoxoniumhexacyanokobaltiat: Darstellung desselben aus dem sek. Methoxoniumhexacyanokobaltiat und Eigenschaften. F. Hölzl. 58, 30 u. f.

sek. Methoxoniumhexacyanokobaltiat: Darstellung desselben aus Hexacyanokobaltisäure und Methylalkohol, Umwandlung in das primäre Salz, Eigenschaften. F. Hölzl. 58, 29 u. f.

p-Methoxy-p'-acetylaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxy-p'-aminodiphenyläther und Umwandlung in p-Methoxy-m'-nitro-p'-acetylamino-diphenyläther. M. Oesterlin 57, 42.

p-Methoxy-p'-aminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxy-p'-nitro-diphenyläther und Acetylierung. M. Oesterlin. 57, 42.

p-Methoxy-p'-bromdiphenyläther: Darstellung desselben aus Methoxydiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 35.

3-Methexycarbostyril: Gewinnung desselben aus N-Methoxy-3-methoxycarbostyril. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 217.

p-Methoxy-m', p'-diaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxy-m'-nitro-p'-aminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 43.

p-Methoxydiphenyläther: Darstellung desselben aus Phenol und p-Bromanisol, Ent methylierung und Bromierung. M. Oesterlin. 57, 34.

N-Methoxy-3-methoxycarbostyril: Gewinnung desselben aus N-Oxyisatin und Diazomethan und Reduktion zu 3-Methoxycarbostyril. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 217.

p-Methoxy-m'-nitro-p'-acetylaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxy-p'-acetylaminodiphenyläther und Entacetylierung. M. Oesterlin. 57, 43.

p-Methoxy-m'-nitro-p'-aminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxy-m'-nitro-p'-acetylaminodiphenyläther und Reduktion zum p-Methoxy-m', p'-di aminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 43.

p-Methoxy-p'-nitrodiphenyläther: Darstellung desselben aus Hydrochinonmonomethyläther und Chlornitrobenzol und Umwandlung in p-Methoxy-p'-aminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 42.

N-Methoxy-3-oxycarbostyril: Gewinnung desselben aus N-Oxycarbostyril und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 217.

4-Methoxy-2-oxyphenyl-4'-methoxybeuzylketon: Darstellung desselben aus Resorcylp-methoxybenzylketon. Umwandlung in Isoflavonderivate. F. Wessely und
F. Lechner. 57, 402 u. f.

p-Methoxy-p'-phenoxydiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Oxydiphenyläther und Bromanisol und Umwandlung in p-Oxy-p'-phenoxydiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 35.

2-(p-Methotyphenyl)-4-exy-6-methoxychinolin: Darstellung desselben aus 2-(p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäure. R. Seka und W. Fuchs. 57, 61.

2 (p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäure: Darstellung derselben aus ihrem Äthylester und Abspaltung von CO₂. R. Seka und W. Fuchs, 57, 60.

2-(p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäureäthylester: Darstellung

- desselben aus p-Anisoyl-p-anisidinchlorimid und Natriummalonester und Verseifung. R. Seka und W. Fuchs. 57, 59.
- 2-Methyl-7-acetoxy-4'-methoxyisoflavon: Darstellung desselben aus Resorcyl-p-methoxybenzylketon. F. Wessely und F. Lechner. 57, 402.
- Methylalkohol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Wasser. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- Über die Einwirkung desselben auf Hexacyanokobaltisäure unter Bildung von Additionsverbindungen und Estern. F. Hölzl. 58, 29-46.
- 4-Methylbenzolsulfonyl-1', 2'-phenylendiazoimid: Darstellung desselben aus 1-Amino-2-(4'-methylbenzolsulfonyl)-aminobenzol durch Diazotierung. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 168.
- 2-Methylbutylbenzimidazol: Darstellung desselben aus 3-Methylpentansäure und o-Phenylendiamin. R. Seka und R. H. Müller. 57, 105.
- 4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzaldehyd: Darstellung desselben aus 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehyd, Bildung des Oxims und Oxydation. G. Koller und W. Paßler. 56, 227 u. f.
- 4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzaldehyd: G. Koller und E. Kandler. 56, 238.
- 4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzaldehydoxim: Darstellung desselben. G. Koller und W. Paßler. 56, 228.
- 4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzoesäure: Bildung derselben bei der Oxydation des 4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzaldehyds. G. Koller und W. Paßler. 56, 228.
- 2-Methyl-7, 4'-dimethoxyisoflavon: Darstellung desselben aus 4-Methoxy-2-oxyphenyl-4'-methoxybenzylketon. F. Wessely und F. Lechner. 57, 403.
- 1-Methyl-3, 5-dloxybenzaldhyd-4: Bildung desselben bei der reduzierenden Spaltung der Physodalsäure. G. Koller und K. Locker. 58, 211.
- 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehyd: Bildung desselben bei der reduzierenden Kalischmelze der Caprarsäure, Methylierung, Darstellung des Oxims und Anilids und Abbau zu Orcin. G. Koller und W. Paßler. 56, 225.
- Abspaltung desselben aus der Cetrarsäure, Bildung des Anilids und Oxims und Methylierung. G. Koller und E. Kandler. 56, 236 u. f.
- 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehydanilid: Darstellung desselben. G. Koller und W. Paßler. 56, 226.
- G. Koller und E. Kandler. 56, 237.
- 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehydoxim: Darstellung desselben. G. Koller und W. Paßler. 56, 226.
- G. Koller und E. Kandler. 56, 237.
- Methylenbromid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 56, 465.
- Methylenbromid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 491.
- Methylenchlorid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 56, 467.
- 3, 4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldhyd (6-Nitropiperonal): Einwirkung von Diazomethan auf denselben unter Bildung von 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenoxyd und 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylaceton. Einwirkung von Diazoäthan auf denselben unter Bildung von 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylketon. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 297 u. f.
- 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylaceton: Bildung desselben aus 3, 4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd und Diazomethan und Darstellung aus Piperonylaceton durch Nitrierung. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 298 u. f.
- 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylacetonsemicarbazon: E. Mosettig und K. Czadek. 57, 299.
- 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenchlorhydrin: Darstellung desselben aus 3, 4-Methylendioxyd-6-nitrophenyläthylenoxyd und Pyridinchlorhydrat. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 298.
- 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenoxyd: Bildung desselben aus 3, 4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd und Diazomethan neben 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylaceton. Darstellung von Derivaten. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 297 u. f.
- 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenpiperidinoalkohol: Darstellung desselben aus 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenoxyd und Piperidin. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 297 u. f.

3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylketon: Bildung desselben aus 3, 4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd (o-Nitropiperonal) und Diazoäthan und Darstellung aus 3, 4-Methylendioxyphenyläthylketon. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 303.

3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylmethylketon (o-Nitroacetopiperon): Darstellung desselben aus Acetopiperon, Bildung des Semicarbazons und Oxydation zur o-Nitro-

piperonylsäure. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 300.

Ver-

ccyl-p-

asser.

g von

mino-

Pol.

und

lioxy-

Paß.

und

des

228.

enyl-

tung

Kaliilids

und

und

und

and

F.

F.

0.5

71-

-0

71-

y-

h

1-

3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylmethylketonsemicarbazon: Darstellung desselben. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 300.

3, 4-Methylendioxyphenylacetaldehyd (Homopiperonal): Einwirkung von Diazomethan auf denselben unter Bildung von Piperonylaceton und Safroloxyd. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 295 u. f.

3,4-Methylendioxyphenyläthylketon: Bildung desselben aus Piperonal und Diazoäthan und Darstellung des Semicarbazons. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 301 u. f.

- Umwandlung desselben in 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylketon. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 363.

3, 4-Methylendioxyphenyläthylketonsemicarbazon: Darstellung desselben. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 302.

Methylenjodid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 56, 466.

Methylformononetin: Darstellung desselben und Spaltung durch Alkali. F. Wessely und F. Lechner. 57, 399 u. f.

4-Methyl-n-heptanol-1: Darstellung desselben aus 2-Methyl-n-pentylacetessigester und 4-Methyl-1-jod-n-heptan. G. Koller und E. Kandler. 58, 230 u. f.

4-Methyl-n-heptyldimethylamin: Darstellung desselben aus 4-Methyl-1-jod-n-heptan und Umwandlung in das Goldchloriddoppelsalz und Jodmethylat. G. Koller und E. Kandler. 58, 231 u. f.

4-Methyl-n-heptyldimethylaminjodmethylat: Darstellung desselben. G. Koller und E. Kandler. 58, 232.

Methylierungsprodukt des Farbstoffes des Akazienholzes: Darstellung desselben aus dem Farbstoff. L. Schmid und K. Pietsch. 57, 320.

Methylisonitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 452.

Bildung desselben aus Hexacyanokobaltisäure und Methylalkohol. F. Hölzl.
 58, 37 u. f.

4-Methyl-1-jod-n-heptan: Darstellung desselben aus 4-Methyl-n-heptanol-1 und Umwandlung in 4-Methyl-n-heptyldimethylamin. G. Koller und E. Kandler. 58, 231.

Methyljodid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 495.

2-Methyl-1-jod-n-pentan: Darstellung desselben aus 2-Methyl-n-pentanol-1 und Umwandlung in 2-Methyl-n-pentylacetessigester. G. Koller und E. Kandler. 58, 229 u. f.

Methyl- α -naphthylketon: Darstellung desselben und Reduktion zu α -Äthylnaphthalin. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 279.

Methylnitrat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.

Methylnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.

2-Methyl-7-oxy-4'-methoxylsoflavon: Darstellung desselben aus seinem Acetylderivat. F. Wessely und F. Lechner. 57, 403.

2-Methyl-n-pentylacetessigester: Darstellung desselben aus 2-Methyl-1-jod-n-pentan und Acetessigester und Umwandlung in 4-Methyl-n-heptanol-1. G. Koller und E. Kandler. 58, 230.

Methylpentose: Feststellung einer solchen in dem im gemeinen Leinkraut vorkommenden Glucosid C29H34O15 + H2O. L. Schmid und W. Rumpel. 57, 429.

Methylphenylnitramin: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 232.

4-Methylphenylschwefel-4'-oxyanilid: Darstellung desselben aus p-Tolylschwefelehlorid und p-Aminophenol und Oxydation zum p-Tolylchinonschwefelimin. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 160. Milchsäureanhydride: Über den Verlauf der Veresterung derselben. A. Rollett und F. Scholz. 59, 1-6.

N

N

N

- Molekülmodelle: Berechnung einfacher Molekülmodelle (Studien zum Ramaneffekt). M. Radaković. 56, 447-460.
- Myristinsäure: Isolierung derselben aus der Rinde des schwarzen Maulbeerbaumes. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 204.

N

- Naphthalin-1, 4-dicarbonsäure: Darstellung derselben aus 1, 4-Diäthylnaphthalin und 1-Acetyl-4-äthylnaphthalin. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 286 u. f.
- Naphthalin-1, 4-dicarbonsaures Barium: Darstellung desselben. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 288.
- Naphthidin: Darstellung desselben aus α , α' -Azoxynaphthalin, Umwandlung in N, N'-Diacetylnaphthidin und Diaminoperylen. K. Funke. 59, 189 u. f.
- 5-(β-Naphtholazo)-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus 5-Amino-3, 3-dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 395.
- 2-Naphthol-6-thioglykolsäure: Darstellung derselben aus 2-Carbäthoxyoxy-6-mercaptonaphthalin und Umwandlung in thioindigoide Verbindungen. E. Jusa und E. Riesz. 58, 140 u. f.
- d-β-Naphthylcamphylamin: Anlagerung desselben an d, l-sek.-Butylpikramid, Spaltung des letzteren in seine Komponenten. R. Weiss und A. Abeles. 59, 239.
- β -Naphthylchinonschwefelimin: Darstellung desselben aus β -Thionaphthol und Chinonchlorimid. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 172.
- α-Naphthylisocyanat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 455.
 1-α-Naphthyl-5-α-naphthylaminotriazol: Darstellung desselben aus Carbodi-(α-naphthylimid). R. Rotter und E. Schaudy. 58, 247.
- 1-β-Naphthyl-5-β-naphthylaminotriazol: Darstellung desselben aus Carbodi-(β-naphthylimid). R. Rotter und E. Schaudy. 58, 247 u. 248.
- Natrium: Über den Wechsel im Wanderungssinn des Natriums bei der Elektrolyse seines Amalgams in Abhängigkeit von der Konzentration. R. Kremann, F. Bauer, A. Vogrin und H. Scheibel. 56, 40 u. f.
- Versuche über die Elektrolyse von Amalgamen desselben und die Berechnung seiner Überführungszahlen in Amalgamen. R. Kremann, R. Vogrin und H. Scheibel. 57, 323 u. f.
- Natriumamalgam: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 114 u. f.
- Siehe auch Natrium.
- Natriumamminopentacyanoferriat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 82 u. f.
- Natiumamminopentacyanoferroat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 82 u. f.
- Natriumaquopentacyanoferriat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 82 u. f.
- Die Beweglichkeit des eisenhaltigen Ions. F. Hölzl. 56, 255.
- Natriumaquopentacyanoferroat: Die Beweglichkeit eisenhaltiger Ionen. F. Hölzl. 56, 257.
- Natriumarsenitopentacyanoferroat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 83 u. f.
- Natrium-Blei-Legierung: Siehe auch Blei-Natrium-Legierung.
- Natriumcarbonat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.
- Natriumcarbonylpentacyanoferroat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 83 u. f.
- Natriumferroeyanid: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 187 u. f.
- Natriumhexacyanoferriat: Über den Einfluß der Ligandensubstiution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 82 u. f.
- Natriumhexacyanoferroat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 82 u. f.
- Natriumhydroxopentacyanoferriat: Die Beweglichkeit des eisenhaltigen Ions. F. Hölzl. 56, 256.

Natriumhydroxopentacyanoferroat: Die Beweglichkeit des eisenhaltigen Ions. F. Hölzl. 56, 257 u. f. Natriumnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u, F. Jele und

K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.

ett

lan-

nes.

und

and

in

, 3-

er-

al-

39.

nd

5.

1-

1,

2

Natriumnitritopentacyanserriat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 82 u. f.

Natriumnitritopentacyanoferroat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 83 u. f.

Natriumnitrosopentacyanoferriat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 87 u. f.

Natriumoxalat: Anwendung desselben als Titerlösung bei potentiometrischen Titrationen. C. Mayr und G. Burger. 56, 113-115.

Natrium-Quecksilber-Zinn-Legierungen: Siehe Quecksilber-Natrium-Zinn-Legierungen. Natriumsalz des 2-Chlorbenzaldi-β-naphthols: Darstellung desselben. O. Dischen dorfer. 56, 263.

Natriumsalz des 3-Chlorbenzaldi-β-naphthols: Darstellung desselben aus 3-Chlorbenzaldi-β-naphthol. O. Dischendorfer und H. Manzano. 57, 23.

Natriumsalz, vierbasisches, der 12-Wolframgermaniumsäure: Darstellung desselben. A. Brukl. 56, 181.

Natriumsulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 186 u. f.

Natriumsulfitopentacyanoferroat: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit kompelxer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 83 u. f.

Nernstsches Wärmetheorem: Berechnung der Affinität einiger technisch wichtiger Gasreaktionen. H. Scheibel. 58, 186 u. f.

Nickel: Über die Passivität desselben. W. J. Müller, H. K. Cameron und W. Machu. 59, 73-92.

Nickelsulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.

Nickelsulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Films aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 305.

o-Nitroacetophenon: Gewinnung desselben aus o-Nitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 211.

m-Nitroacetophenon: Gewinnung desselben aus m-Nitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 213.

p-Nitroacetophenon: Gewinnung desselben aus p-Nitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 211.

o-Nitroacetopiperon: Siehe 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylmethylketon.

Nitroäthan: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 442 u. f.

p'-Nitro-p-azobenzolsulfosäure: Darstellung derselben, Gewinnung von Salzen und Einwirkung von Brom auf dieselbe. F. Perktold. 56, 249 u. f.

p'-Nitro-p-azobenzolsulfosaures Anilin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 250.

p'-Nitro-p-azobenzolsulfosaures β-Naphthylamin: Darstellung desselben. F. Perktold. 56, 250.

m-Nitrobenzaldehyd: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f. p-Nitrobenzaldehyd: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u, F. Jele

und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.

Nitrobenzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid: Darstellung desselben aus Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid und Oxydation zum Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredianhydrid. A. Zinke. 57, 414.

o-Nitrobenzoesäure: Über das Ramanspektrum derselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

m-Nitrobenzoesäure: Über das Ramanspektrum derselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

p-Nitrobenzoesäure: Über das Ramanspektrum derselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f. o-Nitrobenzoesaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 145.

N

- o-Nitrobenzoesaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 146.
- o-Nitrobenzoesaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 146.
- m-Nitrobenzoesaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 146.
- m-Nitrobenzoesaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 146.
- m-Nitrobenzoesaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 147.
- Nitrobenzol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Diäthylanilin und Anilin. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1', 1-azo-2-oxy-3-benzoylaminonaphthalin: Darstellung desselben aus 2-Oxy-3-benzoylaminonaphthalin und diazotiertem p-Nitranilin. E. Jusa und E. Riesz. 58, 145.
- 4'-Nitrobenzol-4-azosalicylsäure- α -naphthylamid: Darstellung desselben aus Salicylsäure- α -naphthylamid und diazotiertem p-Nitranilin. E. Jusa und E. Riesz. 58. 144.
- 4'-Nitrobenzol-4-azosalicylsäure- β -naphthylamid: Darstellung desselben aus Salicylsäure- β -naphthylamid und diazotiertem p-Nitranilin. E. Jusa und E. Riesz. 58, 144.
- m-Nitrobenzylidenverbindung des Allobetulons: Darstellung derselben aus Allobetulon. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 277.
- n-Nitrobutan: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 442 u. f.
- 5-Nitro-2, 3-dibromhydrochinondimethyläther: Darstellung desselben aus 5-Nitro-2, 3-dibromhydrochinonmonomethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 100.
- 5-Nitro-3, 3-dimethylindolenin: Darstellung desselben aus i-Butyraldehyd und p-Nitrophenylhydrazin und Umwandlung in 5-Nitro-3, 3-dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 382.
- 7-Nitro-3, 3-dimethylindolenin: Darstellung desselben aus i-Butyraldehyd-o-nitro-phenylhydrazon und Umwandlung in 7-Nitro-3, 3-dimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 385.
- 4- oder 6-Nitro-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus i-Butyraldehyd-m-nitrophenylhydrazon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 384.
- 5-Nitro-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethylindolinon und *i*-Butyraldehyd-*p*-nitrophenylhydrazon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 379 u. f.
- 7-Nitro-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3-Dimethylindolinon und i-Butyraldehyd-o-nitrophenylhydrazon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 380 u. f.
- p-Nitrodiphenyläther: Darstellung desselben aus Phenol und p-Chlornitrophenol und Umwandlung in p-Aminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 37.
- n-Nitropentan: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.
- p-Nitrophenylaceton: Gewinnung desselben aus p-Nitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 211.
- o-Nitrophenyläthylenoxyd: Gewinnung desselben aus o-Nitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 211.
- p-Nitrophenyläthylenoxyd: Gewinnung desselben aus p-Nitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 211.
- 2-Nitrophenylschwefelanilid: Umwandlung desselben in die Verbindung C24H18O4N4S2 durch Oxydation. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 168.
- 6-Nitropiperonal: Siehe 3, 4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd.
- o-Nitropiperonylsäure: Darstellung derselben aus 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylmethylketon und o-Nitropiperonal. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 300 u. f.
- n-Nitropropan: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 442 u. f.
- Nitroprussidammonium: Über die Beweglichkeit des Nitroprussidions. F. Hölzl und W. Stockmair. 58, 291.

Nitroprussidbarium: Über die Beweglichkeit des Nitroprussidions. F. Hölzl und W. Stockmair. 58, 292.

Nitroprussidion: Über die Beweglichkeit desselben. F. Hölzl und W. Stockmair. 58, 290 u. f.

Nitroprussidkalium: Über die Beweglichkeit des Nitroprussidions. F. Hölzl und W. Stockmair. 58, 291.

Nitroprussidnatrium: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.

Über die Beweglichkeit des Nitroprussidions. F. Hölzl und W. Stockmair. 58, 290.

Nitroprussidrubidium: Über die Beweglichkeit des Nitroprussidions. F. Hölzl und W. Stockmair. 58, 291.

5-Nitrothiazin-3, 7-disulfosaures Kalium: Darstellung desselben aus 1-Chlor-2, 6-dinitrobenzol-4-sulfosaurem Kalium und 2-Aminothiophenol-4-sulfosäure. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 379.

o-Nitrotoluol: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

m-Nitrotoluol: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

p-Nitrotoluol: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

5-Nitro-3, 3, 6 (4)-trimethylindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3, 6 (4)-Trimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 389.

5-Nitro-3, 3, 7-trimethylindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3, 7-Trimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 387.

7-Nitro-3, 3, 5-trimethylindolinon: Darstellung desselben aus 3, 3, 5-Trimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 388.

2, n-Nonylbenzimidazol: Darstellung desselben aus o-Phenylendiamin und Caprinsäure. R. Seka und R. H. Müller. 57, 103.

Octahydroperylen: Darstellung desselben aus Perylen, Umwandlung in Tetradecahydroperylen und Dehydrierung zu Perylen, krystallographische Konstanten. A. Zinke und O. Benndorf. 59, 248 u.f.

Ölsäure: Über die Systeme derselben mit Isoölsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure,

Linolsäure. W. Koezy und F. Griengl. 57, 262 u. f.

Über die Hydrierungsgeschwindigkeit derselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 316 u. f.

Über die Geschwindigkeit der katalysierten Hydrierung derselben. A. Kailan

und J. Kohberger. 59, 29 u. f.

und

und

und

und

und

hyl-

aus

und

cyl-

SZ.

yl-

SZ.

10-

 \mathbf{n} d

00

nd

n.

0-

n-

d-

d

n

1

1

ölsäureäthylester: Über die Darstellung und die Geschwindigkeit der katalysierten Hydrierung desselben. A. Kailan und J. Kohberger. 59, 19 u. f.

önantholdi-n-propylacetal: Umwandlung desselben in Amylvinylpropyläther. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 273.

Über die Hydrierungsgeschwindigkeit desselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 321 u. f.

- Über die Geschwindigkeit der katalysierten Hydrierung desselben. A. Kailan

und J. Kohberger. 59, 24 u. f. Ononin: Hydrolytische Spaltung desselben zu Formononetin und Onospin und Acetylierung. F. Wessely und F. Lechner. 57, 398 u. f.

Onospin: Gewinnung desselben aus Onin und Spaltung durch Schwefelsäure und Emulsin. F. Wessely und F. Lechner. 57, 400 u. f.

Orcin: Bildung desselben durch Abbau des 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehyds und der Caprarsäure. G. Koller und W. Paßler. 56, 226 u. f.

- Bildung desselben bei der reduzierenden Spaltung der Physodalsäure. G. Koller und K. Locker. 58, 211 u. f.

Orthoamelsensäuremonoglycerinester: Darstellung desselben aus Glycerin und Blausäure. F. Pauer. 58, 9 u. f.

Orthopropionsäuredibenzyläthylester: Versuch zur Darstellung desselben. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 285.

Orthoessigsäuredi-i-butyläthylester: Darstellung desselben und katalytische Spaltung. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 286 u. f.

Orthoessigsäuretriäthylester: Darstellung desselben und katalytische Spaltung in Essigsäureäthylester. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 284.

p-0

N-(

p-(

2-0

5-(

P

P

- Orthoessigsäuretri-i-butylester: Darstellung desselben und katalytische Spaltung. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 286 u. f.
- Orthopropionsäuretriäthylester: Darstellung desselben und katalytische Spaltung in Propionsäureäthylester und Athyläther. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 282 u. f.
- Oxalsäure: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung derselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 189.
- Oxalsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 150.
- Oxalsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 151.
- Oxalylchlorid: Über die katalytische Reduktion desselben. N. Fröschl und A. Maier. 59, 268.
- Oxanilsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 147.
- Oxanilsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 147.
- 1,5-Oxidododecan: Darstellung desselben aus 1,12-Dodecandiol und Oxydation zu Caprylsäure und Bernsteinsäure. A. Franke und A. Kroupa. 56, 342 u. f.
- 1, 5-Oxidodecan: Darstellung desselben aus 1, 10-Decandiol durch Einwirkung von Phosphorsäure. A. Franke und A. Kroupa. 56, 345.
- 2-Oxo-5-methyl-6-(chloracetylmercapto)-benzo-1, 4-oxthien: Darstellung desselben aus Dimercapto-o-kresol und Chloracetylchlorid. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 134.
- p-Oxyacetophenon: Darstellung desselben aus Phenylacetat durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 324.
- Oxyallobetulinsäure: Darstellung derselben aus Oxyallobetulon und Bromierung. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 280.
- Oxyallobetulon: Darstellung desselben aus Oxyllobetulin, Gewinnung des Oxims und Semicarbazons, Umwandlung in Oxyallobetulinsäure. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 278.
- Oxyallobetulonoxim: Darstellung desselben aus Oxyallobetulon. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 279.
- Oxyallobetulonsemicarbazon: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und H. Juvan. 56, 279.
- p-Oxybenzoesäure: Bildung derselben aus p-Oxyisobutyrophenon. H. Huber und K. Brunner. 56, 327.
- o-Oxybenzophenon: Darstellung desselben durch Einwirkung von Ferrichlorid auf Phenylbenzoat. H. Huber und K. Brunner. 56, 327 u. f.
- p-Oxybenzophenon: Darstellung desselben aus Phenylbenzoat durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 328.
- p-Oxybenzophenonsemicarbazon: Darstellung desselben. H. Huber und K. Brunner. 56, 329.
- 2-Oxy-3-benzoylaminonaphthalin: Darstellung desselben aus 2, 3-Aminonaphthol und Benzoylehlorid und Umwandlung in 4'-Nitrobenzol-1', 1-azo-2-oxy-3-benzoylaminonaphthalin durch Einwirkung von diazotiertem p-Nitranilin. E. Jusa und E. Riesz. 58, 144 u. f.
- o-Oxy-i-butyrophenon: Darstellung desselben aus Phenylisobutyrat durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 325.
- p-Oxy-i-butyrophenon: Darstellung desselben aus Phenylisobutyrat durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 326.
- o-Oxy-i-butyrophenonoxim: Darstellung desselben. H. Huber und K. Brunner. 56, 326.
- 3-Oxycarbostyril: Gewinnung desselben aus N-Oxyisatin und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 217.
- 1-Oxy-2, 3-dimethylbenzol-4, 6-disulfanilid: Darstellung desselben aus 1-Oxy-2, 3-dimethylbenzol-4, 6-disulfochlorid. E. Katscher. 56, 385.
- 1-Oxy-2, 3-dimethylbenzol-4, 6-disulfochlorid: Darstellung desselben aus vic. o-Xylenol und Umwandlung in das Dianilid. E. Katscher. 56, 385.

p-Oxydiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxydiphenyläther und Umwandlung in p-Methoxy-p'-phenoxydiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 34.

e in

ing.

ung

ch-

der-

p p-

pp-

and

) p-

1)-

ZU

f.

on

us

nd

m

Ţ.

1

N-Oxyisatin: Über die Einwirkung von Diazomethan auf dasselbe. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 217.

p-Oxymethylbenzoesäure: Bildung derselben durch katalytische Reduktion von Terephthalylchlorid. N. Fröschlund A. Maier. 59, 274.

2-Oxy-3-naphthoesäure-2'-anthrachinonylamid: Darstellung desselben aus 2-Oxy-3-naphthoesäurechlorid und 2-Aminoanthrachinon. E. Jusa und E. Riesz. 58, 142.

p-Oxy-p'-phenoxydiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Methoxy-p'-phenoxy-diphenyläther. M. Oesterlin. 57, 36.

5-Oxy-6, 7, 4'-trimethoxyflavon (Skutellareintrimethyläther): Darstellung desselben aus 5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 103.

7-Oxy-5, 8, 4'-trimethoxyflavon: Darstellung desselben aus 2, 4-Dioxy-3, 6-dimethoxy-acetophenon, Anissäureanhydrid und Kaliumanisat, Entmethylierung, Acetylierung und Methylierung. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 104.

P

Palladium: Die Trennung des Iridiums von demselben. L. Moser und H. Hackhofer. 59, 55.

Palladiumsulfid: Über die anodische Abscheidung desselben in Form eines Films aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58. 300.

Palmitinsäure: Isolierung derselben aus Polyporus sulfureus L. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 201.

Über die binären Systeme derselben mit Isoölsäure, Ölsäure und Linolsäure.
 W. Koczy und F. Griengl. 57, 261 u. f.

Paronychia serpyllifolia DC.: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer. 56, 310.

Passivität: Zur Theorie derselben. Über die Passivität des Nickels. W. J. Müller, H. K. Cameron und W. Machu. 59, 72-92.

Passivitätserscheinungen: Zur Theorie derselben. Über den Stromdurchgang durch Anoden, welche mit einer nichtlöslichen Deckschicht bedeckt sind. W. J. Müller. 56, 191-196.

Peltigera canina L.: Über die Inhaltsstoffe dieser Pflanze. J. Zellner. 59, 300-304.

Peltigerin: Isolierung desselben aus der Flechte Peltigera canina L. J. Zellner. 59, 302.

Pentacenchinon-6, 13: Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 205. Pentacendichinon-5, 7, 12, 14: Die optische Absorption desselben. G. Machek. 57, 205.

Pentachloräthan: Über das Ramanspektrum desselben. M. Pestemer. 57, 472. 2, n-Pentadecylbenzimidazol: Darstellung desselben aus Palmitinsäure und o-Phenylendiamin. R. Seka und R. H. Müller. 57, 103.

2-n-Pentylbenzimidazol: Bildung desselben aus o-Phenylendiamin und Capronsäure. R. Seka und R. H. Müller. 57, 102.

Perylen: Über den Abbau desselben zu Benzanthron. A. Zinke und R. Wenger. 56, 147 u. f.

— Über die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und J. Cecelsky. 59, 116 u. f.

- Gewinnung desselben durch Zinkstaubdestillation eines Diaminoperyleus. K. Funke. 59, 191.

- Über die Reduktion desselben zu Octahydro- und Tetradecahydroperylen. A. Zinke und O. Benndorf. 59, 248 uf.

Perylen-3, 10-chinon: Abbau desselben zum 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäureanhydrid. A. Zinke und R. Wenger. 56, 147.

Perylen-3, 9-dicarbonsäure: Umwandlung derselben in Perylen. A. Pongratz. 56, 177.

Perylen-3, 9-dicarbonsäure-di-2'-anthrachinonylamid: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und β -Aminoanthrachinon. A. Pongratz. 56, 174.

- Perylen-3, 9-dicarbonsäure-o-chloranilid: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und o-Chloranilin und Einwirkung von Bleisuperoxyd. A. Pongratz 56, 172 u. f.
- Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid: Einwirkung desselben auf o-, m- und p-Xylol, Anthracen, Phenanthren, Anilin, o-Chloranilin, N-Methylanilin und β -Aminoanthrachinon, Reaktion mit Brom. A. Pongratz. 56, 170 u. f.

P

2-

P

2-

P

m

p.

0.

m

P

P

P

P

- 3, 10-Perylendicarbonsäurechlorid: Darstellung desselben aus der freien Säure. K. Funke. 59, 193.
- Perylen-3, 9-dicarbonsäurediäthylester: Einwirkung von Brom auf denselben. A. Pongratz. 56, 176.
- Perylen-3, 9-dicarbonsäuredianilid: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und Anilin und Einwirkung von Bleisuperoxyd, A, Pongratz, 56, 172 u. f.
- Perylen-3, 9-dicarbonsäure-di-N-methylanilid: Darstellung desselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid und N-Methylanilin. A. Pongratz. 56, 173.
- Perylen-3, 4, 9, 10-dichinon: Oxydation desselben zur Mellithsäure. A. Zinke. 57, 420. ?-Perylen-3, 10-diurethan: Darstellung desselben aus ?-3, 10-Diaminoperylen. K. Funke. 59, 193.
- Phenanthren: Bildung desselben aus Phenanthrentetracarbonsäuredianhydrid durch Zinkstaubdestillation. A. Zinke. 57, 419.
- Über die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und J. Cecelsky. 59, 116 u. f.
- Phenanthrenchinon? Über die Einwirkung von Diazomethan auf dasselbe. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 216.
- Phenanthrendicarbonsäureanhydriddicarbonsäure: Darstellung derselben aus Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäureanhydrid, Umwandlung in das Calciumsalz. A. Zinke. 57, 417.
- Phenanthrendicarbonsäureanhydriddicarbonsäuredimethylester: Darstellung desselben aus Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredianhydrid. A. Zinke. 57, 418.
- Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredianhydrid: Darstellung desselben aus Nitrobenzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid, Dichlorperylenchinon und Di-(p-chlorphenoxy)- perylenchinon, Methylierung, Umwandlung in Phenanthrendicarbonsäureanhydriddicarbonsäure, Phenanthrendicarbonsäureanhydriddicarbonsäuredimethylester, Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäurediphenylimid und Phenanthren. A. Zinke. 57, 415 u. f.
- Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäurediphenylimid: Darstellung desselben aus Phenanthrentetracarbonsäuredianhydrid und Anilin. A. Zinke. 57, 419.
- Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuretetramethylester: Darstellung desselben aus Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredianhydrid. A. Zinke. 57, 416.
- spiro-Phenanthroyläthylenoxyd: Darstellung desselben aus Phenanthrenchinon und Diazomethan, Umwandlung in das Chlorhydin und dessen Benzoylderivat. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 216 und 217.
- Phenol: Über die Turbulenzreibung von Gemischen desselben mit Anilin. R. Spring er und H. Roth. 56, 3 u. f.
- p-Phenoxy-p'-acetylaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Phenoxy-p'-aminodiphenyläther und Umwandlung in p-Phenoxy-p'-acetylamino-m'-nitro-diphenyläther. M. Oesterlin. 57, 41.
- p-Phenoxy-p'-acetylamino-m'-nitrodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Phenoxy-p'-acetylaminodiphenyläther und Reduktion zum p-Phenoxy-m', p'-diaminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 41.
- p-Phenoxy-p'-aminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Phenoxy-p'-nitrodiphenyläther und Acetylierung. M. Oesterlin. 57, 41.
- p-Phenoxy-m', p'-diaminodiphenyläther: Darstellung desselben aus p-Phenoxy-p'-acetylamino-m'-nitrodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 41.
- Phenoxyessigsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 142.
- Phenoxyessigsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 142.
- Phenoxyessigsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 143.

Oxydiphenyläther und Reduktion zum p-Phenoxy-p'-aminodiphenyläther. M. Oesterlin. 57, 41.

9-di-

xyd.

ylol.

ino-

ure.

ben.

tz.

len-

420.

en.

reh

У.

be.

en-

lz.

18-

0-

r-

n-

e-

n-

18

IS

d

l.

Phenylacetat: Umwandlung desselben in p-Oxyacetophenon durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 324.

2-Phenyl-3-benzalhydrindon: Ozonierung desselben und Abspaltung von Benzoesäure. R. Weiss und C. Alberti. 59, 225.

Phenylbenzoat: Umwandlung desselben in o- und p-Oxybenzophenon durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 327 u. f.

2-Phenyl-3-benzylindon: Darstellung desselben aus Benzalphthalid und Benzylmagnesiumehlorid, Bildung seines Ozonids und Umwandlung in 1,3-Dibenzyl-2-phenyl-1-oxyinden. R. Weiss und C. Alberti. 59, 224 u.f.

2-Phenyl-3-benzylindonozonid: Darstellung desselben aus 2-Phenyl-3-benzylindon und Aufspaltung zur Desoxybenzoin-o-carbonsäure. R. Weiss und C. Alberti. 59, 225.

o-Phenylen-bis-(dibromphenylacetyl): Darstellung desselben aus Dibenzalphthalan und Umwandlung in o-Phenylen-bis-(phenylglyoxal). R. Weiss und C. Alberti. 59, 226.

o-Phenylen-bis-(phenylglyoxal): Darstellung desselben aus o-Phenylen-bis-(dibromphenylacetyl). R. Weiss und C. Alberti. 59, 226 u. 227.

Phenyl-i-butyrat: Darstellung desselben und Umwandlung in o- und p-Oxyisobutyrophenon durch Einwirkung von Ferrichlorid. H. Huber und K. Brunner. 56, 325 u. f.

o-Phenylendiamin: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.

m-Phenylendiamin: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäure äthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.

p-Phenylendiamin: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.

o-Phenylendiamin: Über Salze desselben mit organischen Säuren. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 136—151.

m-Phenylendiamin: Über Salze desselben mit organischen Säuren. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 136—151.

p-Phenylendiamin: Über Salze desselben mit organischen Säuren. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 136—151.

Phenylendiazosulfid: Darstellung desselben aus 2, 2-Diaminodiphenyldisulfid. J. Pollak und K. Deutscher. 56, 367.

Phenylessigsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Fe i g l und L. P o p p-H a l p e r n. 59, 142.

Phenylessigsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feiglund L. Popp-Halpern. 59, 142.

Phenylisocyanat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 454,

Phenylmethylsulfonphthalein: Darstellung desselben aus Thiophenolphthaleindimethyläther. W. Knapp. 56, 69.

Phenylnitromethan: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 443 u. f.

2-Phenyl-3-oxo-4, 5-chinolino-6-methylpyridazindihydrid-2, 3: Darstellung desselben aus 3-Acetylchinolin-2-carbonsäureäthylesterphenylhydrazon. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 243.

2-Phenyl-4-oxy-chinolin-3-carbonsäureamid: Darstellung desselben aus dem Äthylester der Säure. R. Seka und W. Fuchs. 57, 61.

2-Phenyl-4-oxychinolinearbonsäureester: Darstellung desselben aus Benzoylanilinchlorimid und Natirummalonester. R. Seka und W. Fuchs. 57, 58.

2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin: Darstellung desselben aus 2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäure. R. Seka und W. Fuchs. 57, 60.

2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäure: Darstellung derselben aus ihrem Athylester und Abspaltung von CO2. R. Seka und W. Fuchs. 57, 60.

2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin-2-carbonsäureäthylester: Darstellung desselben aus Benzoyl-p-anisidinchlorimid und Natriummalonester und Verseifung. R. Seka und W. Fuchs. 57, 59 u. f.

Phenylsenföl: Über das Ramanspektrum desselben. Dadieu. 57, 457.

2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darstellung desselben aus 2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäuredihydrazid. R. Seka und H. Preiß. ecker. 57, 79.

P

P

P

P

P

P

P

P

P

2-

2-

n.

2-

n

P

2-

P

P

P

P

P

P

P

F

P

- 2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäuredihydrazid: Darstellung desselben aus 2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäure und Hydrazinhydrat und Umwandlung in 2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäuredihydraziddibenzhydrazon. R. Seka und H. Preißecker. 57, 78 u. f.
- 2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäuredihyraziddibenzhydrazon: Darstellung desselben aus 2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäuredihydrazid und Benzaldehyd. R. Seka und H. Preißeeker. 57, 79.
- Phloroglucin: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung desselben. E. Beutel und A. Kutzelnig. 56, 189.
- Isolierung desselben aus den Produkten der Kalischmelze des Farbstoffes des Klatschmohns. L. Sehmid und R. Huber. 57, 393.
- Phosgen: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 499.
- Phosphorsäure: Über die potentiometrische Titrierung derselben mittels Mercuronitrat. C. Mayr und G. Burger. 56, 113.
- Phthalsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 150.
- Phthalsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 150.
- Phthalsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 150.
- Physodalsäure: Nachweis, daß dieselbe mit Caprarsäure identisch ist. G. Koller und K. Locker. 58, 209-212.
- Physodalsäureanilid = Caprarsäureanilid: Darstellung desselben. G. Koller und K. Locker. 58, 211.
- Phytosterin, Hessesches: Isolierung desselben aus der Rinde des schwarzen Maulbeerbaumes. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 204.
- Isolierung desselben aus der Rinde der Kastanie. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 311.
- Pikrat des Dimethyl-3-chinolylearbinols: Darstellung desselben. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 243.
- Pikrat des Piperidinoalkohols von Safroloxyd: Darstellung desselben. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 296.
- Pikrat der Verb. C₈H₁₀N₂: Darstellung desselben. G. Koller und E. Kandler. 58, 222.
- Pikrat der Verb. C₁₄H₁₄ON₂: Darstellung desselben. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 396.
- Pikrinsaures o-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 144.
- Pikrinsaures m-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 144.
- Pikrinsaures p-Phenylendiamin: Darstellung desselben. F. Feigl und L. Popp Halpern. 59, 145.
- Pimpinellin: Reindarstellung desselben und Ermittlung seiner Konstitution. F. Wessely und F. Kallab. 59, 168 u. f.
- Piperonal: Einwirkung von Diazoäthan auf dasselbe unter Bildung von 3, 4-Methylendioxyphenyläthylketon. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 301.
- Piperonylaceton: Bildung desselben aus 3, 4-Methylendioxyphenylacetaldehyd und Diazomethan neben Safroloxyd. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 295 u.f.
- Piperonylaceton: Umwandlung desselben in 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylaceton. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 299.
- Piperonylacetonsemicarbazon: Darstellung desselben. E. Mosettig und K. Czádek. 57, 296.
- Platin: Die Trennung des Iridiums von demselben. L. Moser und H. Hackhofer. 59, 52.
- Über die Trennung des Rhodiums von demselben. L. Moser und H. Graber. 59, 65.

A Land Cheered and attachmost

en aus Preiß.

en aus mwanddrazon.

ng desldehyd.

tterung fes des

Kohl-

ercuro-

Popp-

opp.

oller

r und

Maul-

r und M o-

ller.

Mit-

opp-

o p p

ylenund

und

u.f.

e k-

er.

platinchloriddoppelsalz des α' -Äthyl- α -pyrrolidons: Darstellung desselben aus α' -Äthyl- α -pyrrolidon. A. Müller und E. Feld. 58, 28.

Platinchloriddoppelsalz der γ-Amino-n-capronsäure: Darstellung desselben aus dem Hydrochlorid der Säure. A. Müller und E. Feld. 58, 26.

Platinchlorwasserstoffsaures 5-Amino-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 393.

Platinchlorwasserstoffsaures Salz der Verb. C14H14ON2: Darstellung desselben. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 396.

Platinsufid: Über die anodische Abscheidung desselben in Form eines Films aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 300. Polyporus sulfureus L.: Chemische Untersuchung des Pilzes. J. Zellner und

E. Zikmunda. 56, 200 u. f.

Propionitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 463.

Propylalkohol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Wasser, Benzol und Anilin. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

Propylamin: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 225.

2-n-Propylbenzimidazol: Bildung desselben aus o-Phenylendiamin und Buttersäure. R. Seka und R. H. Müller. 57, 101.

2-i-Propylbenzimidazol: Darstellung desselben aus Isobuttersäure und o-Phenylendiamin. R. Seka und R. H. Müller. 57, 104.

n-Propylbromid: Darstellung desselben. G. Koller und E. Kandler. 58, 233. n-Propyljodid: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu und K. W. F. Kohlrausch. 57, 497.

2-Propyl-1-jod-n-pentan: Darstellung desselben aus 2-Propyl-n-pentanol-1 und Umwandlung in 2-Propyl-n-pentyldimethylamin, G. Koller und E. Kandler, 58, 235.

n-Propylnitrat: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 444 u. f.

Propylnitrit: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.

2-Propyl-n-pentanol-1: Darstellung desselben aus Dipropylessigsäureäthylester und Umwandlung in 2-Propyl-1-jod-n-pentan. G. Koller und E. Kandler. 58, 234 u. f.

2-Propyl-n-pentyldimethylamin: Darstellung desselben aus der Verb. C₁₀H₁₇N und und aus 2-Propyl-n-pentyljodid. Bildung des Goldchloriddoppelsalzes und des Jodmethylates. G. Koller und E. Kandler. 58, 227 u. 235.

2-Propyl-n-pentyldimethylaminjodmethylat: Darstellung desselben. G. Koller und E. Kandler. 58, 228 u. 236.

Protainulin: Isolierung desselben aus der Rinde der Grauerle. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 207.

Protocatechusäure: Isolierung derselben aus den Produkten der Kalischmelze des Farbstoffes des Klatschmohns. L. Schmid und R. Huber. 57, 393.

Pyrazolindicarbonsäuredihydrazid: Darstellung desselben aus Pyrazolindicarbonsäurediäthylester und Hydrazinhydrat. R. Seka und H. Preißecker. 57, 78.

Pyrazolindiearbonsäuredihydraziddibenzhydrazon: Darst. desselben aus Pyrazolindiearbonsäuredihydrazid und Benzaldehyd. R. Seka und H. Preißecker. 57, 78.

Pyridin-2, 3, 5, 6-tetracarbonsäure: Reindarstellung derselben und Umwandlung in ihr Anhydrid, G. Machek. 59, 180.

Pyridin-2, 3, 5, 6-tetracarbonsäureanhydrid: Darstellung desselben aus der Säure und Umwandlung in Dibenzoylpyridindicarbonsäuren. G. Machek. 59, 180 u. f.

Pyromellithsäurechlorid: Darstellung desselben und Umwandlung in Ester. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 95.

Pyromellithsäure-dihydrazid: Darstellung desselben aus Pyromellithsäureanhydrid und Hydrazinhydrat. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preissecker. 57, 92.

Pyromellithsäuredi-α-naphthylimid: Darstellung desselben aus Pyromellithsäureanhydrid und α-Naphthylamin. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 92. Pyromellithsäuretetramethylester: Darstellung desselben aus Pyromellithsäurechlorid und Natriummethylat. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 95.

Sa

Sa

Sa

Se

Se

Se

Si

Si

S

S

- Pyromellithsäuretetraphenylester: Darstellung aus Pyromellithsäurechlorid und Natriumphenolat. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker, 57, 95.
- Pyrophosphorsäure: Über die potentiometrische Titrierung derselben. C. Mayr und G. Burger. 56, 114.

O.

- Quecksilberchloriddoppelsalz des 5-Amino-3, 3-dimethylindolinons: Darstellung desselben aus der freien Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 392.
- Quecksilber-Natrium-Zinn-Leglerungen: Zur Kenntnis ihrer Elektrolyse. R. Kremann und H. Scheibel. 57, 249 u. f.
- Querla hispanica Löfl.: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer. 56, 298.

R.

- Racemate: Über die Zerlegung derselben mit Hilfe von Additionsverbindungen in ihre optisch aktiven Komponenten. R. Weiss und A. Abeles. 59, 238-240.
- Raffinose: Bestimmung des Molekulargewichtes derselben in flüssigem Ammoniak. L. Schmid und L. Haschek. 59, 334.
- Messung der Viscosität von Lösungen derselben in flüssigem Ammoniak. L. Schmid und R. Falke. 59, 370 u. f.
- Ramaneffekt: Berechnung einfacher Molekülmodelle. M. Radaković. 56, 447-460.
- Das Ramanspektrum organischer Substanzen. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 56, 461—476.
- Ramanspektrum chlorierter Kohlenwasserstoffe: Beziehungen zwischen Frequenzlage und Molekülstruktur. M. Pestemer. 57, 469-487.
- Resorcyl-p-methoxybenzylketon: Gewinnung desselben durch Spaltung des Formononetins und aus Resorcin und p-Methoxybenzylcyanid, Methylierung, Bildung von Isoflavonderivaten. F. Wessely und F. Lechner. 57, 399 u.f.
- Resorcyl-p-methoxybenzylketonoxim: Darstellung desselben. F. Wessely und F. Lechner. 57, 404.
- β-Resorcylsäure: Isolierung derselben aus den Abbauprodukten des Farbstoffes des Akazienholzes. L. Schmid und K. Pietsch. 57, 321.
- Rhodium: Die Bestimmung desselben und seine Trennung von Platin, Gold, Kupfer, Eisen und Blei. L. Moser und H. Graber. 59, 61-72.

S

- Saccharose: Bestimmung des Molekulargewichtes derselben in flüssigem Ammoniak. L. Schmid und L. Haschek. 59, 334.
- Messung der Viscosität von Lösungen derselben in flüssigem Ammoniak und Wasser. L. Schmid und R. Falke. 59, 369 u. f.
- Safroloxyd: Bildung desselben aus 3,4-Methylendioxyphenylacetaldehyd und Diazomethan neben Piperonylaceton. E. Mosettig und K. Czadek. 57, 295 u. f.
- Salicornia herbacea L.: Phytochemische Untersuchung der Pflanze. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 197 u. f.
- Salicylsäureäthylester: Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Ammoniak, Äthylamin, Diäthylamin, Trimethylamin, Äthylendiamin, Benzylamin, Anilin und o-, m- und p Phenylendiamin in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.
- Salicylsäure-a-naphthylamid: Kupplung desselben mit diazotiertem p-Nitranilin. E. Jusa und E. Riesz. 58, 143.
- Salpetersäure: Über das Ramanspektrum derselben. A. Dadieu, F. Jele und K. W. F. Kohlrausch. 58, 445 u. f.
- Salz, komplexes, K[Fe(No):S:0:]H:O: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 85.
- Salz, komplexes, K[Fe4(NO)7S2]H2O: Über den Einfluß der Ligandensubstitution auf die Beweglichkeit komplexer Eisenionen. F. Hölzl. 56, 85.

Salzsäure, glycerinische: Darstellung derselben. F. Pauer. 58, 11.

Saponin: Nachweis desselben in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer. 56, 282-316.

Sativinsäure: Bildung derselben bei der Oxydation der aus der Rinde des schwarzen Maulbeerbaumes gewonnenen ungesättigten Fettsäuren. N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 205.

Schidea Kaalae Wawra: Über den Saponinnachweis in der Pflanze mit Blutgelatine. R. Fischer. 56, 300.

äure-

eiß.

und

ker.

ayr

des-

tine.

igen

59.

iak.

iak.

56,

F.

nz-

des

ng.

. f.

fes

ld,

10-

nd

7.

r

1-

l.

đ

n

D-Schlieren: Über die Entstehung derselben und verwandte Erscheinungen. E. Schally. 58, 399-427.

Schwefelkohlenstoff: Über die Turbulenzreibung desselben mit Äther, Toluol, Athylalkohol, Essigsäureäthylester, Aceton und Benzol. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.

Senföle: Über den Zusammenhang zwischen Konstitution und Ramanspektrum.

A. Dadieu. 57, 464.

Silber: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Silberzusätzen. R. Kremann und J. Schwarz. 56, 26-34.

Silber-Aluminium-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 152 u. f.

Silber-Antimon-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 114 u. f.

Silber-Blei-Legierungen: Über die Schmelzslußelektrolyse derselben. R. Kremann, B. Korth und J. Schwarz. 56, 16-25.

Silber-Wismut-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 152 u. f.

Silber-Zinn-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 147 u. f.

Silbersalz der 12-Wolframgermaniumsäure: Darstellung desselben. A. Brukl. 56, 183.

Silbersufid: Über die Abscheidung desselben in Form eines Films aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 299.

Skutellarein: Siehe 5, 6, 7, 4'-Tetraoxyflavon.

Skutellareindimethyläther: Siehe 5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon. Skutellareintetramethyläther: Siehe 5, 6, 7, 4'-Tetramethoxyflavon. Skutellareintrimethyläther: Siehe 5-Oxy-6, 7, 4'-trimethoxyflavon.

Sorbicortol I: Isolierung desselben aus der Rinde der Eberesche. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 307.

Sorbicortol II: Isolierung desselben aus der Rinde der Eberesche, Acetylderivat und Benzoylderivat. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 308 u. f.

Stearinsäure: Isolierung derselben aus Polyporus sulfureus L. J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 202.

Isolierung derselben aus der Rinde des schwarzen Maulbeerbaumes.
 N. Fröschl, J. Zellner und E. Zikmunda. 56, 205.

- Über die Systeme desselben mit Isoölsäure, Ölsäure, Linolsäure. W. Koczy und F. Griengl. 57, 262 u.f.

 Isolierung derselben aus der Rinde der Eberesche. Ch. G. Danoff und J. Zellner. 59, 308.

α-Stearylstearinsäureäthylester: Bildung desselben aus α-Jodstearinsäureäthylester durch Einwirkung von Magnesium. N. Fröschl und J. Harlass. 59, 298 u. 299.

Stickoxyd: Thermodynamische Berechnung der Affinität der Reaktion N2 + O2 = 2 NO. H. Scheibel. 58, 205.

Strontium: Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Natriumoxalat. C. Mayr und G. Burger. 56, 114.

Strontlumearbonat: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.

Strontlumhydroxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18. Strontiumoxyd: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 17.

Strontiumsulfat: Zahlenmäßige Kennzeichnung der Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 18.

Suaeda salsa Pall.: Über die Inhaltsstoffe der Pflanze. J. Zellner. 59, 305-306. Suberon: Darstellung desselben aus Korksäure und Umwandlung in das Suberonoxim. A. Müller und P. Bleier. 56, 397.

Suberonisoxim: Darstellung desselben aus Suberonoxim und Umwandlung in Heptamethylenimin. A. Müller und P. Bleier. 56, 399.

T

T

Suberonoxim: Darstellung desselben aus dem Suberon und Umwandlung in das Suberonisoxim. A. Müller und P. Bleier. 56, 398.

Succinchlorid: Darstellung desselben und katalytische Reduktion zur β -Phenylpropionsäure und zum γ -Butyrolacton. N. Fröschl und A. Maier. 59, 264 u. f.

Sulfidfilme: Über die Abscheidung derselben auf Metallen. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 295-306.

T.

Terephthalylchlorid: Darstellung desselben und katalytische Reduktion zur p-Oxymethylbenzoesäure. N. Fröschlund A. Maier. 59, 274.

Tetraacetyl-3, 6-dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darstellung desselben aus 3, 6-Dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid. R. Seka und H. Preißecker. 57, 84 u. f.

Tetraacetylpyromellithsäuredihydrazid: Darstellung desselben aus Pyromellithsäuredihydrazid. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 93.

Tetrabenzoyl-3, 6-dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid: Darstellung desselben aus 3, 6-Dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid. R. Seka und H. Preißecker. 57, 84 u. f.

2, 3, 5, 6-Tetrabenzoylpyridin: Darstellung desselben aus dem Gemenge der isomeren Dibenzoylpyridindicarbonsäurechloride. G. Machek. 59, 182 u. 183.

Tetrabromkohlenstoff: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 492.

Tetrabrom-o-kresol: Umwandlung desselben in Tribromtoluchinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 104.

Tetrabromperylen-3, 9-dicarbonsäure: Darstellung derselben aus Perylen-3, 9 dicarbonsäure. A. Pongratz. 56, 177.

Tetrabrompentacendichinon: Bildung zweier Isomerer bei der Bromierung des Pentacendichinons. G. Machek. 56, 132 u.f.

1, 1, 1, 3-Tetrachloraceton: Gewinnung desselben aus Trichlormethyl-chlormethyl-methylcarbinol. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 216.

Tetradecahydroperylen: Darstellung desselben aus Perylen, Hexahydroperylen und Octahydroperylen, Dehydrierung zu Perylen, krystallographische Konstanten. A. Zinke und O. Benndorf. 59, 248 u. f.

5, 6, 7, 4'-Tetramethoxyflavon (Skutellareintetramethyläther): Darstellung desselben aus 5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 103.

5, 7, 8, 4'-Tetramethoxyflavon: Darstellung desselben aus 7-Oxy-5, 8, 4'-trimethyoxy-flavon. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 105.

2, 3, 2', 3'-Tetramethyldiphenyl-1, 6, 1', 6'-sulfonylid-4, 4'-disulfanilid: Darstellung desselben aus 2, 3, 2', 3'-Tetramethyldiphenyl-1, 6, 1', 6'-sulfonylid-4, 4'-disulfochlorid. E. Katscher. 56, 386.

2, 3, 2' 3'-Tetramethyldiphenyl-1, 6, 1' 6'-sulphonylid-4, 4'-disulfochlorid: Darstellung desselben aus vic. o-Xylenol und Umwandlung in das Dianilid. E. Katscher. 56, 384 u. f.

5, 6, 7, 4'-Tetraoxyflavon (Skutellarein): Darstellung desselben aus 5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon. F. Wessely und G. H. Moser. 56, 102.

Tetra-(p-thiokrsyl)-benzochinon: Darstellung desselben aus p-Thiokresol und Chloranil. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 133.

1-Thiofluoran: Darstellung desselben aus 1-Thiohydrofluoransäure und Oxydation zum1-Thiofluoranoxyd. W. K n a p p. 56, 110.

1-Thiofluoranoxyd: Darstellung desselben aus 1-Thiofluoran. W. Knapp. 56, 111.
1-Thiofluoransäure: Darstellung derselben aus 2'7'-Dibrom-1-thiofluoran und Oxydation zum 1-Thiofluoran. W. Knapp. 56, 110.

p-Thiokresol: Einwirkung desselben auf Chloranil unter Bildung von Tetra-(p-thiokresylbenzochinon. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 133.

elben.

selben.

5-306.

beron.

ng in

n das

enyl-

59,

und

ZUP

stel-

azid.

lith-, 93.

stel-

zid.

iso-

und

hn

di-

des

yl-

nd

en.

en 03.

y-

38-

d.

r.

ľ-

11

1.

- Thiophenolphthaleindimethyläther: Darstellung desselben aus o-Phthalylchlorid und Thiophenolmethyläther, Oxydation zum Phenylmethylsulfonphthalein und Reduktion zum Thiophenolphthalindimethyläther. W. Knapp. 56, 68 u.f.
- Thiophenolphthalindimethyläther: Darstellung desselben aus Thiophenolphthaleindimethyläther. W. Knapp. 56, 69 u. f.
- Titanweiß: Über die Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg.
- Titrierung, potentiometrische, unter Anwendung von Mercuronitrat und Natriumoxalat als Titerlösungen. C. Mayr und G. Burger. 56, 113-115.
- o-Toluidindisulfanilid: Darstellung desselben aus o-Toluidindisulfchlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 128.
- o-Toluidindisulfochlorid; Darstellung desselben aus o-Toluidin und Chlorsulfonsäure und Umwandlung in o-Toluidindisulfamid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz, 58, 128.
- Bildung desselben aus p-Acettoluididsulfochlorid und Acettoluidid durch Einwirkung von Chlorsulfonsäure. Umwandlung in 2,6-Dimethyl-5-acetylmercaptobenzthiazol und 4-Chlortoluol-2,5-disulfochlorid. J. Pollak, R. Pollak und E. Riesz. 58, 126 u. f.
- o-Tolunitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 449.
- Toluol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Schwefelkohlenstoff. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- N-p-Toluolsulfonyl-α-äthylpyrrolidin: Darstellung desselben aus der freien Base.

 A. Müller und E. Feld. 58, 19.
- pTolylchinonschwefelimin: Darstellung desselben aus 4-Methylphenylschwefel-4'-oxyanilid. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 161.
- p-Tolylchinonschwefelimin: Darstellung desselben aus p-Tolylmercaptan und Chinonchlorimid. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 172.
- p-Tolylsenföl: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 459.
- Trichloraceton: Darstellung desselben aus 1, 1, 1-Trichlor-i-propylalkohol und Einwirkung von Diazomethan auf dasselbe. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 214.
- TriacetyI-5-amino-3, 3-dimethylindolinon: Darstellung desselben aus dem Hydrochlorid der Base. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 394.
- Triäthylamin: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 231.
- Tribromacetylhydrochinonmonomethyläther: Darstellung desselben aus Tribromhydrochinonmonomethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 99.
- Tribromhydrochinonmonomethyläther: Umwandlung desselben durch reduzierende Acetylierung in Dibromacetylhydrochinonmonomethyläther durch Reduktion in 2,5-Dibromhydrochinonmonomethyläther, Acetylierung. M. Kohn und L. Steiner. 58, 99 u. f.
- Tribrom-m-kresol: Darstellung desselben aus m-Kresol und Umwandlung in Dibromtoluchinon. M. Kohn und L. Steiner. 58, 105 u. f.
- Tribromtoluchinon: Darstellung desselben aus Tetrabrom-o-kresol und Umwandlung in Tribromtoluhydrochinondimethyläther. M. Kohn und L. Steiner. 58, 104.
- Tribromtoluhydrochinondimethyläther: Darstellung desselben aus Tribromtoluchinon, 2,6-Dibromtoluhydrochinondimethyläther und 3-Brom-2,5-dimethoxytoluol. M. Kohn und L. Steiner. 58, 104 u. f.
- 2, 3, 6-Trichlor-4-aminophenol (1-Oxy-4-amino-2, 3, 6-trichlorbenzol): Darstellung desselben aus p-Aminophenol und Umwandlung in 2, 3, 6-Trichlorphenol, M. Kohn und S. Fink. 56, 138 u. f.
- 2, 3, 6-Trichloranisol: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 56, 140.
- 2, 4, 5-Trichloranisol: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 84.
- 2, 4, 6-Trichloranisol: Darstellung desselben aus 2, 4, 6-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 87 u. f.
- 2, 3, 6-Trichlor-4-bromanisol: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlor-4-bromphenol. M. Kohn und S. Fink. 56, 141.

- 2, 4, 6-Trichlor-3-bromphenol: Umwandlung desselben in 2, 4, 6-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 88.
- 2, 3, 6-Trichlor-4-bromphenol: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlorphenol, Benzoylierung und Methylierung. M. Kohn und S. Fink. 56, 140.

Tri

3, 3

Tr

Tr

Ül

2,

- 2, 4, 5-Trichlor-6-bromphenol: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlorphenol und Benzoylierung. M. Kohn und S. Fink. 58, 85 u. f.
- 2, 3, 6-Trichlor-4-bromphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlor-4-bromphenol. M. Kohn und S. Fink. 56, 140.
- 2, 4, 5-Trichlor-6-bromphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlor-6-bromphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 86.
- 1, 1, 1-Trichlor-i-butylenoxyd: Gewinnung desselben aus 1, 1, 1-Trichloraceton und Diazomethan und Umwandlung in Trichlormethylchlormethyl-methylcarbinol. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 215-216.
- 2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromanisol: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenol. M. Kohn und S. Fink. 56, 142.
- 2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenol: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlorphenol, Benzoylierung und Methylierung. M. Kohn und S. Fink. 56, 141.
- 2, 4, 5-Trichlor-3, 6-dibromphenol: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlorphenol und Benzoylierung. M. Kohn und S. Fink. 58, 85.
- 2, 4, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenol: Umwandlung desselben in 2, 4, 6-Trichlorphenol, M. Kohn und S. Fink. 58, 87.
- 2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenol. M. Kohn und S. Fink. 56, 141.
- 2, 4, 5-Trichlor-3, 6-dibromphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlor-3, 6-dibromphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 85.
- Trichloressigsaures o-Phenylendiamin: Darst. desselben. F. Feigl und L. Popp-Halpern. 59, 140.
- Trichloressigsaures p-Phenylendiamin: Darst. desselben. F. Feiglund L. Popp-Halpern. 59, 141.
- Trichlormethylchlormethyl-methylcarbinol: Gewinnung desselben aus 1, 1, 1-Trichlori-butylenoxyd. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 216.
- 2, 4, 5-Trichlor-6-nitrophenol: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 86.
- 2, 3, 6-Trichlorphenol: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlor-4-aminophenol, Benzoylierung, Methylierung und Bromierung. M. Kohn und S. Fink. 56, 139.
- 2, 4, 5-Trichlorphenol: Darstellung desselben aus 2, 5-Dichlorphenol, Benzoylierung, Methylierung, Umwandlung in 2, 4, 5-Trichlor-3, 6-dibromphenol, 2, 4, 5-Trichlor-6-bromphenol und 2, 4, 5-Trichlor-6-nitrophenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 83 u. f.
- 2, 4, 6-Trichlorphenol: Bildung desselben aus 2, 4, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenol und 2, 4, 6-Trichlor-3-bromphenol, Methylierung und Benzoylierung. M. Kohn und S. Fink. 58, 87 u. f.
- 2, 3, 6-Trichlorphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 3, 6-Trichlorphenol.

 M. Kohn und S. Fink. 56, 140.
- 2, 4, 5-Trichlorphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 4, 5-Trichlorphenol. M. Kohn und S. Fink. 58, 84.
- 2, 4, 6-Trichlorphenylbenzoat: Darstellung desselben aus 2, 4, 6-Trichlorphenol.

 M. Kohn und S. Fink. 58, 87 u. f.
- 3, 4, 5-Trimethoxybenzoylanilin: Darstellung desselben. R. Seka und W. Fuch s. 57, 57.
- Trimethylamin: Das Ramanspektrum desselben. A. Dadie u und K. W. F. Kohlrausch. 57, 231.
- Über die Leitfähigkeit von Gemengen desselben mit Salicylsäureäthylester in nichtwässerigen Lösungen. F. Hölzl. 57, 375—382.
- Bildung desselben beim Abbau des Decahydro-1, 8-naphthyridins. G. Koller und E. Kandler. 58, 228.
- Trimethylentriphenylmethanketodi-(benzoyloxy)-4-carbonsäure: Darstellung derselben aus Trimethylentriphenylmethantriketon-4-carbonsäure. R. Weiss und F. Müller. 59, 134.
- Trimethylentriphenylmethantriketon-4-carbonsäure: Darstellung derselben aus Triphenylmethan-2, 2', 2", 4-tetracarbonsäure und Umwandlung in das Ammonium-

salz und in die Trimethylentriphenylmethanketodi-(benzoyloxy)-4-carbonsäure. R. Weiss und F Müller. 59, 134.

Trimethylentriphenylmethantriketon-4-carbonsaures Ammonium: Darstellung desselben aus der freien Säure. R. Weiss und F. Müller. 59, 134.

3, 3, 6 (4)-Trimethylindolinon: Darstellung desselben aus i-Buttersäure-m-tolylhydrazid und Umwandlung in 5-Nitro-3, 3, 6 (4)-trimethylindolinon. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 389.

2, 4, 6-Trinitroacetophenon: Gewinnung desselben aus 2, 4, 6-Trinitrobenzaldehyd und Diazomethan. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 213.

Triphenylmethan-2, 2', 2", 4-tetracarbonsäure: Darstellung derselben aus m-Xylolo-toluolphthalin und Umwandlung in den Tetramethylester und in die Trimethylentriphenylmethantriketon-4-carbonsäure. R. Weiss und F. Müller.

Triphenylmethan-2, 2', 2", 4-tetracarbonsäuretetramethylester: Darstellung desselben aus Triphenylmethan-2, 2', 2", 4-tetracarbonsäure. R. Weiss und F. Müller. 59, 134.

U.

Überführungszahlen: Versuche zur quantitativen Ermittlung derselben der Metalle bei der Elektrolyse ihrer Legierungen. R. Springer und R. Frena. 57, 112-164.

- Berechnung derselben von Natrium, Kalium, Lithium, Barium und Wismut in ihren Amalgamen. R. Kremann, A. Vogrin und H. Scheibel.

57, 323-374.

enol.

enol.

enol

hlor-

hlor-

und

inol.

rom-

nol.

und

nol.

lor-

lor-

) p-

p-

or-

ol.

ol. k.

g.

T-

k.

ıd

id

l.

1.

1.

Ultraviolettabsorption: Über dieselbe von Diphenyl, a, a'-Dinaphthyl, Phenanthren, Anthracen und Perylen. M. Pestemer und J. Cecelsky. 59, 113-127.

2, n-Undecylbenzimidazol: Darstellung desselben aus Laurinsäure und o-Phenylendiamin. R. Seka und R. H. Müller. 57, 103.

i-Valeronitril: Über das Ramanspektrum desselben. A. Dadieu. 57, 445.

Vanadin: Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Mercuronitrat. C. Mayr und G. Burger. 56, 113.

Verbascumfarbstoff: Isolierung desselben aus den Blüten, Reindarstellung, Hydrierung, Oxydation; Nachweis, daß derselbe mit α-Crocetin identisch ist. L. Schmid und E. Kotter. 59, 348-356. Verbindung C₄O₄FeHg: Über ihr Verhalten gegen Jodwasserstoffsäure. F. Feigl

und P. Krumholz. 59, 326.

Verbindung C4HO4NaFe. CH5OH: Darstellung derselben aus Eisenpentacarbonyl, Verhalten gegen HgCl2. F. Feigl und P. Krumholz. 59, 323 u.f.

Verbindung C4HO4NaFe. C2H5OH: Darstellung derselben aus Eisenpentacarbonyl, Verhalten gegen HgCl2. F. Feigl und P. Krumholz. 59, 323 u. f.

Verbindung C4O4Cl2FeHg2: Bildung derselben aus C4HO4NaFe. CH3OH, C4HO4NaFeC2H5OH und Eisencarbonylwasserstoff. F. Feigl und P. Krumholz. 59, 324 u. 325.

Verbindung C3H10N2: Darstellung derselben durch Dehydrierung des Decahydro-1,8-naphthyridins, Nitrosierung, Gewinnung des Pikrats. G. Koller und E. Kandler. 58, 222 u. f.

Verbindung C8HOON: Darstellung derselben durch Nitrosierung der Verbindung C8H10N2. G. Koller und E. Kandler. 58, 223.

Verbindung C₈H₁₁O₄N₇Co: Erhalten aus Hexacyanokobaltisäure durch Einwirkung von Methylalkohol. Abspaltung von Wasser. F. Hölzl. 58, 38 u. f.

Verbindung CdH11O2N7Co2: Darstellung derselben aus Hexacyanokobaltisäure durch Veresterung mit Athylalkohol und Eigenschaften. F. Hölzl. 58, 260. Verbindung CoH14OoNa2Fe, Fe(CO)5.2 CH3ONa.2 CH3OH: Darstellung derselben,

Verhalten gegen Wasser. F. Feigl und P. Krumholz. 59, 321.

Verbindung C10H14: Darstellung derselben aus der Verbindung C12H20O. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 278.

Verbindung C10H16: Darstellung derselben aus Citronellaldiäthylacetal, F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 275.

Verbindung C10H18: Darstellung derselben aus Citronellaldiäthylacetal. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 275.

Verbindung C₁₀H₁₇N: Bildung derselben aus Decahydro-1, 8-naphthyridin, Dar. stellung des Jodmethylates und weiterer Abbau. G. Koller und E. Kandler. 58, 225 u. f.

Ve

Verbindung C₁₀H₉O₄N₁₁Co₂ (?): Gewinnung derselben aus Hexacyanokobaltisäure. F. Hölzl. 58, 264.

Verbindung C₁₁H₂₀NJ: Jodmethylat der Verbindung C₁₀H₁₇N, Darstellung der selben und weiterer Abbau. G. Koller und E. Kandler. 58, 226 u. f.

Verbindung C₁₂:H₂₀O: Darstellung derselben aus Citral, Umwandlung in 2, 6-Dimethyloctanoläthyläther und in die Verbindung C₁₀H₁₄. F. Sigmund und S. Herschdörfer. 58, 278 u. f.

Verbindung C₁₃H₁₄O₆: Erhalten aus Isopimpinellin und Umwandlung derselben in Dihydroisopimpinellin. F. Wessely und F. Kallab. 59, 170.

Verbindung C₁₃H₁₁O₅N₁₃Co₄ (?): Gewinnung derselben aus Hexacyanokobaltisäure, F. Hölzl. 58, 264.

Verbindung C₁₃H₁₂O₃N₁₁Co₅: Gewinnung derselben aus der Verbindung C₁₃H₁₆O₅N₁₁Co₅. F. Hölzl. 58, 262.

Verbindung C₁₈H₁₆O₅N₁₁Co₃: Gewinnung derselben aus Hexacyanokobaltisäure und Umwandlung in die Verbindung C₁₈H₁₂O₃N₁₁Co₃. F. Hölzl. 58, 261.

Verbindung C₁₄H₁₄O₆: Gewinnung derselben aus Pimpinellin und Isopimpinellin. F. Wessely und F. Kallab. 59, 171 u. 172.

Verbindung C₁₄H₁₆O₆: Darstellung derselben aus der Verbindung C₁₄H₁₄O₆ und aus Dihydropimpinellin. F. Wessely und F. Kallab. 59, 171 u. 172.

Verbindung C₁₄H₁₄ON₂: Darstellung derselben aus 5-Amino-3, 3-dimethylindolinon und Paraldehyd. K. Brunner und Mitarbeiter. 58, 395.

Verbindung C₁₄H₁₉O₈N₁₈Co₄: Erhalten aus Hexacyanokobaltisäure durch Einwirkung von Methylalkohol. Abspaltung von Wasser. 58, 38 u. f.

Verbindung C₁₅H₁₁O₂Cl: Darstellung derselben aus spiro-Phenanthroyläthylenoxyd und HCl. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 215.

Verbindung C₁₅H₁₅O₆N₁₅Co₄: Gewinnung derselben aus Hexacyanokobaltisäure. F. Hölzl. 58, 263.

Verbindung C₁₆H₁₁ON₃: Erhalten aus 2-Phenyl-4-oxychinolin-3-carbonsäureäthylester und Hydrazinhydrat. R. Seka und W. Fuchs. 57, 62.

Verbindung C₁₈H₁₇O₆N: Erhalten aus o-Aminobenzaldehyd und Acetondioxalsäureester. Verseifung zu 3-Acetylchinolin-3-carbonsäure. G. Koller und H. Ruppersberg. 58, 244.

Verbindung C20H11O6N: Bildung derselben aus Pyromellithsäureanhydrid und Chinaldin. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 91.

Verbindung C22H15O3Cl: Darstellung derselben aus spiro-Phenanthroyläthylenoxyd und Benzoylehlorid. F. Arndt, J. Amende und W. Ender. 59, 217.

Verbindung C22H17O5N3S: Darstellung derselben aus 1-Dimethylamino-4-(1'-anthrachinonylsulfenyl)-aminobenzol und Eigenschaften. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 174.

Verbindung C24H18O4N4S2: Bildung derselben aus 2-Nitrophenylschwefelanilid durch Oxydation. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 168.

Verbindung C₂₆H₂₄N₂S₂: Darstellung derselben aus p-Tolylschwefelanilid durch Oxydation. E. Riesz, R. Pollak und R. Zifferer. 58, 160.

Verbindung C₃₀H₁₆O₄N₂: Darstellung aus Pyromellithsäureanhydrid und Chinaldin, Sulfurierung derselben. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 90.

Verbindung C₂₀H₁₅O₇N₂Na: Darstellung derselben aus der Verbindung C₂₀H₁₆O₄N₂. R. Seka, H. Sedlatschek und H. Preißecker. 57, 91.

Verbindung C34H20O2N2: Darstellung derselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäuredianilid. A. Pongratz. 56, 173.

Verbindung C₅₄H₁₅O₄N₂Cl: Darstellung derselben aus Perylen-3, 9-dicarbonsäureo-chlordianilid durch Einwirkung von Bleisuperoxyd. A. Pongratz. 56, 174. Verbindung C₅₅H₆₀O: Siehe Sorbicortol I.

Verbindung C₄₀H₂₄O₄N₂S₂: Darstellung derselben aus α-Anthrachinonylschwefelanilid durch Oxydation. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 173.

Verbindung C₄₂H₁₇O₈N₆S₃Cl₅: Darstellung derselben aus 2, 4-Diaminothiophenol und Chloranil. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 135 u. f.

Verbindung C45H27O8N8S6: Darstellung derselben aus Dimercapto-p-teluidin und Chinon. R. Pollak, E. Riesz und J. Riesz. 58, 136.

- Verbindungen, thioindigoide: Darstellung solcher aus 2-Naphthol-6-thioglykolsäure. E. Jusa und E. Riesz. 58, 141.
- Verwitterung: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung einiger Salze. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 184-190.
- Vinylchlorid: Siehe Chloräthylen.

Dar.

and-

saure.

f. der. f. c. 6-Di.

d und

selben

säure.

idung

säure

ellin.

·und

linon

wir-

rlen-

ure.

hyl-

ure-

up-

und

len-

217. ra-

SZ

ilid

cch

in-

B-

V2.

e-

·e-

74.

1-

ol

d

W

- Wasser: Über die Turbulenzreibung der binären Gemische desselben mit Methylalkohol, Äthylalkohol, Propylalkohol und Chloral. R. Springer und H. Roth. 56, 1 u. f.
- Wassergasreaktion: Thermodynamische Berechnung der Affinität dieser Reaktion. H. Scheibel. 58, 199 u. f.
- Wismut: Über den Wechsel im Wanderungssinn des Wismuts bei der Elektrolyse seines Amalgams in Abhängigkeit von der Konzentration. R. Kremann, F. Bauer, A. Vogrin und H. Scheibel. 56, 62 u. f.
- Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen seiner Amalgame. R. Kremann, A. Vogrin und H. Scheibel. 57, 343 u. f.
- Wismutamalgam: Siehe auch Wismut.
- Wismutbronzen, ternäre: Über die metallographische Untersuchung der durch Elektrolyse eintretenden Änderung der Zusammensetzung und Struktur derselben. R. Kremann und H. Scheibel. 57, 248.
- Wismut-Kupfer-Zinn-Legierungen: Siehe Kupfer-Zinn-Wismut-Legierungen.
- Wismut-Quecksilber-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse ihrer Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 159.
- Wismut-Silber-Legierung: Siehe auch Silber-Wismut-Legierung.
- Wismutsulfid: Über die kathodische Abscheidung desselben in Form eines Filmes aus einer Natriumthiosulfatlösung. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 58, 302.
- Wolfram: Über die potentiometrische Titrierung desselben mittels Mercuronitrat. C. Mayr und G. Burger. 56, 113.
- 12-Wolframgermaniumsäure: Darstellung derselben aus Natriumparawolframat und Natriummetagermanat und Gewinnung gon Salzen des Natriums, Bariums und Silbers. A. Brukl. 56, 179—183.
- Wolfram-Germaniumsäuren: Darstellung und Eigenschaften derselben. A. Brukl und B. Hahn. 59, 194-201.

X.

- Xanthotoxin: Abbau desselben zur Furan-2, 3-dicarbonsäure. F. Wessely und F. Kallab. 59, 172.
- vic. o-Xylenol: Umwandlung desselben in 2, 3, 3', 3'-Tetramethyldiphenyl-1, 6, 1', 6'-sulfonylid-4, 4'-disulfochlorid und 1-Oxydimethylbenzol-4, 6-disulfochlorid. E. K atscher. 56, 384 u. f.
- asym. o-Xylenol: Umwandlung desselben in 1, 2-Dimethyl-4-oxybenzol-3, 6-disulfochlorid. E. Katscher. 56, 386.
- sym. m-Xylenol: Umwandlung desselben in zwei isomere sym. m-Xylenoldisulfochloride. E. Katscher. 56, 388,
- asym. m-Xylenol: Umwandlung desselben in 1, 3-Dimethyl-4-oxybenzol-5-sulfochlorid und 1, 3, 1', 3'-Tetramethyldiphenyl-4, 5, 4', 5'-sulfonylid. E. Katscher. 56, 390.
- p-Xylenol: Umwandlung desselben in 1, 4-Dimethyl-2-oxybenzol-3, 6-disulfochlorid. E. Katscher. 56, 387.
- m-Xylol: Über die Turbulenzreibung binärer Gemische desselben mit Dimethylanilin. R. Springer und H. Roth. 56, 3 u. f.
- m-Xylol-o-toluolphthalin: Darstellung desselben aus m-Xylyl-o-tolylylphthalid, Umwandlung in den Methylester und in die Triphenylmethan-2, 2', 2", 4-tetracarbonsäure. R. Weiss und F. Müller. 59, 132 u. f.
- m-Xylol-o-toluolphthalinmethylester: Darstellung desselben aus m-Xylol-o-toluolphthalin. R. Weiss und F. Müller. 59, 133.
- m-Xylyl-o-tolylphthalid: Darstellung desselben aus m-Xyloyl-o-benzoesäure und o-Tolylmagnesiumbromid und Umwandlung in m-Xylol-o-toluolphthalin. R. Weiss und F. Müller. 59, 132.

- Zimtsäure: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit derselben bei Verwendung von
- Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 316 u. f. Zimtsäureäthylester: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit deselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt.
- Zimtsäurebenzylester: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit desselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 317 u. f.

Ca

C2

C2

C2

Ca

C

C

C

C

- Zimtsäure-n-butylester: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit desselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 317 u. f.
- Zimtsäuremethylester: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit desselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 317 n. f.
- Zimtsäurephenylester: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit desselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator, A. Kailan und H. Ch. Hardt. 58, 317 u. f.
- Zimtsäure-n-propylester: Über die Hydrierungsgeschwindigkeit desselben bei Verwendung von Nickel als Katalysator. A. Kailan und H. Ch. Hardt.
- Zink-Antimon-Legierung: Siehe auch Antimon-Zink-Legierung.
- Zinksulfat: Über die katalytische Wirkung des Lichtes bei der Verwitterung des-
- selben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 56, 188. Zinkweiß: Über die Lumineszenz desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 57, 9 u. f.
- Zink-Zinn-Legierung: Siehe auch Zinn-Zink-Legierung.
- Zinn: Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Silberzusätzen. R. Kremann und J. Schwarz. 56, 26-34.
- Versuche über die Elektrolyse von Bronzen mit Bleizusätzen. R. Kremann und W. Piwetz. 56, 71-78.
- Zinn-Aluminium-Legierung: Versuche zur Ermittlung von Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57. 152 u. f.
- Zinnamalgam: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 131 u.f.
- Zinn-Cadmium-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 157 u. f.
- Zinn-Kupfer-Wismut-Legierungen: Siehe Kupfer-Zinn-Wismut-Legierungen.
- Zinn-Quecksilber-Natrium-Legierungen: Siehe Quecksilber-Natrium-Zinn-Legierun-
- Zinn-Silber-Legierung: Siehe auch Silber-Zinn-Legierung.
- Zinn-Zink-Legierung: Versuche zur Ermittlung der Überführungszahlen der Metalle bei der Elektrolyse dieser Legierung. R. Springer und R. Frena. 57, 152 u. f.

Continuous Control of the Chart has alleged the strike and A to the mind and

The Control of the Co

Formelregister.

C2-Gruppe.

C2H2Cl2	cis-1, 2-Dichloräthylen
C2H2Cl2	trans-1, 2-Dichloräthylen
C2H2N	Methylisonitril
C2H3Cl	Chloräthylen
C2H4N4	1-Amino-3, 4-triazol
C2H4N4	Dieyandiamid

von

Verdt.

Verd t.

Terd t.

er-

dt.

erd t.

erl t.

es-

g.

e-

n

er a.

ei f. er a.

Ca-Gruppe.

CaHaCl	1-Chlorpropylen
C3H5Cl	2-Chlorpropylen
C ₈ H ₅ Cl	3-Chlorpropylen
CaH6Cl2	1, 1-Dichlorpropan
CaH6Cl2	1, 2-Dichlorpropan
C3H6Cl2	1, 3-Dichlorpropan
C3H6Cl2	2, 2-Dichlorpropan
CaH6Br2	1, 3-Dibrompropan
C#H2OCl4	1, 1, 1, 3-Tetrachloraceton
CaHaOCla	1, 1, 1-Trichloraceton
CaH7ON	Formimidoäthyläther
C ₃ H ₈ ONCl	Formimidoäthylätherhydrochlorid
C3H10NCl4Au	Goldchloriddoppelsalz des Trimethylamins

C4-Gruppe.

C4H6O2	y-Butyrolacton
C4H6O8	β-Formylpropionsäure (Bernsteinsäurehalbaldehyd)
C4H6O3	Orthoameisensäure-monoglycerinester
C ₄ H ₂ O ₄ Fe	Eisencarbonylwasserstoff
C4H5OCls	1, 1, 1-Trichlor-i-butylenoxyd
C4H6OCl4	Trichlormethyl-chlormethyl-methylcarbonil
C4H7OC1	Chlor-i-butylenoxyd
C4H8OCl2	1, 3-Dichlor-2-methyl-propanol-2 (1, 3-Dichlortrimethylcarbinol)
C ₄ O ₄ FeHg	Verbindung C4O4FeHg
C4HO4NaFe . CH3OH	Verbindung, erhalten aus Eisenpentacarbonyl
C ₄ HO ₄ NaFe. C ₂ H ₅ OH	Verbindung, erhalten aus Eisenpentacarbonyl
C4H2O2Cl2Br2	Dibrombernsteinsäurechlorid
C ₄ O ₄ Cl ₂ FeHg ₂	Verbindung, erhalten aus Eisencarbonylwasserstoff und seinen Derivaten

C5-Gruppe.

i-Butylsenföl
The standard standard standard
Pyrazolin-dicarbonsäure-dihydrazid
Natriumammino-pentacyanoferroat
Natriumammino-pentacyanoferriat
Siehe Verbindung C4HO4NaFe. CH3OH
Natriumnitroso-pentacyanoferriat
Natriumnitrito-pentacyanoferriat
Natriumnitrito-pentacyanoferroat
Natriumhydroxo-pentacyanoferriat
Natriumhydroxo-pentacyanoferroat
Natriumaquo-pentacyanoferriat
Natriumaquo-pentacyanoferroat
Natriumarsenito-pentacyanoferroat
Natrium sulfito-pentacy anoferroat

C6-Gruppe.

C7 H C7 B CaH C7H C7H C7H C7E C7|H C7E C7E C7E C7E C7 F C7F C7I C7I C71 C71 Cal C71 C71 C71 C71 C7] C7 C7] C7] C7 **C**7 C7 C7 C7 C7

> > CCCC

0000000

CHONNALES CHONNALES

C.O.N.SNeife

	Ce-Gruppe.	F - 1 - 2 - 1 - 2
C6H4O5	Furan-2, 3-dicarbonsäure	
C6H6O5	Formylglutaconsäure	THE PROPERTY OF
C6H8O2	Cyclopentencarbonsäure	
C6H10O3	Adipinsäurehalbaldehyd	
C6H10O8	y-Keto-n-capronsäure	
C6H10O4	Bernsteinsäure-monoäthylester	
C6H11N	i-Capronitril	Mint Jaios
C6H12Br2	1, 6-Dibrom-n-hexan	THE PARK IN
C6H13N	a-Äthylpyrrolidin	
C6H13J	2-Methyl-1-jod-n-pentan	
C6O2Br4	Bromanil	
C ₆ H ₂ O ₂ Cl ₂	2, 5-Dichlorchinon	
C6H3OCl3	2, 3, 6-Trichlorphenol	
C6H3OCl3	2, 4, 5-Trichlorphenol	
C6H2OCl3	2, 4, 6-Trichlorphenol	
C6H8N6C0	Hexacyanokobaltisäure	
C6H4OCl2	2, 5-Dichlorphenol	The Habita
C6H4N2S	Phenylendiazosulfid	
C6H5NCl2	2, 5-Dichloranilin	
C6H6N2Br2	2, 5-Dibromphenylhydrazin	
C6H8O2Cl2	Adipinsäurechlorid	
C6H8N2S	2, 4-Diaminothiophenol	
CeH9OsCl	Bernsteinsäure-monoäthylesterchlorid	
C6H11ON	a'-Athyl-a-pyrrolidon	1630-11
C6H13O2N	y-Amino-n-capronsäure	
C6H14NCl	Äthylpyrrolidinhydrochlorid	ENGAL!
C6H14NCl	Hexamethyleniminhydrochlorid	HARRING H
C6H18N2Cl2	Hexamethylendiaminhydrochlorid	
C6N6Na3Fe	Natriumhexacyanoferriat	
C6N6Na4Fe	Natriumhexacyanoferroat	The state of the state of
C6N6K3Fe	Kaliumhexacyanoferriat	attation:
C6HOClBr4	3-Chlor-2, 4, 5, 6-tetrabromphenol	
C6HOCl2Br3	2, 5-Dichlor-3, 4, 5-tribromphenol	O MELT
C6HOCl3Br2	2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenol	
C6HOCl8Br2	2, 4, 5-Trichlor-3, 6-dibromphenol	
C6HOCl8Br2	2, 4, 6-Trichlor-4, 5-bromphenol	
C6HO2Cl2Br	2, 5-Dichlor-6-bromehinon	
C6H2OCl2Br2	2, 5-Dichlor-4, 6-dibromphenol	4)(0)(1)
C6H2OCl8Br	2, 3, 6-Trichlor-4-bromphenol	O SIMBARROLL
C6H2OCl8Br	2, 4, 5-Trichlor-6-bromphenol	- WIL (1) (1)
C6H2OCl3Br	2, 4, 6-Trichlor-3-bromphenol	100.00
C6H2O8NCl3	2, 4, 5-Trichlor-6-nitrophenol	and all the last of
CoH2O2Cl2Br	2, 6-Dichlor-6-bromhydrochinon	23 To 5 13 0
C6H3O6NaFe	Eisenpentacarbonyl-natriummethylat	
C6H4ONCl3	2, 3, 6-Trichlor-4-aminophenol (1-Oxy-4-amino-2, 3 benzol)	
C6H4O2N2Br2	2, 6-Dibrom-4-nitranilin	01500
C6H6NCIS	1-Chlor-2-amino-4-mercaptobenzol	800/860
C6H7O3NS2	2-Aminothiophenol-4-sulfosäure	1901 Oat 1180
C6H7O5NaFe	Siehe Verbindung C4HO4NaFe . C2H5OH	- a Ten Kalland Co
C6H14O2NCl	y-Amino-n-capronsäurehydrochlorid	SAIST-PARTY
C6H14NCl4Au	Goldchloriddoppelsalz des a-Athylpyrrolidins	. offertall
CoON Na Fe	Natriumcarbonylpentacyanoferroat	CONTRAKE.
CoH4OoNClaSa	Anilintrisulfochlorid	ON ON PRINCIPLE
	Astringulatio-poutsopaneternat	Making Co.

C7-Gruppe.

	C7-Gruppe.
C7H4Cl4	2, 6-Dichlorbenzalchlorid
C7H6O4	Protocatechusäure
C7H6O4	β-Resorcylsäure
C7H8O2	Hydrochinonmonomethyläther
	The state of the s

p-Thiokresol C7H8S C7H12O Suberon Acetondiäthylacetal C2H16O2 Tribromtoluchinon C7H3O2Brs Tetrabrom-o-kresol C7H4OBr4 2, 6-Dibromtoluchinon C7H4O2Br2 C7H5ON Phenylisocyanat 2, 3, 6-Trichloranisol CaHsOCIs 2, 4, 5-Trichloranisol C7H5OCl8 2, 4, 6-Trichloranisol C7H5OCls Tribrom-m-kresol C7H5OBr3 Tribromhydrochinonmonomethyläther C7H5O2Brs 2, 5-Dichloranisol C7H6OCl2 2, 5-Dibromhydrochinonmonomethyläther C7H6O2Br2 Phenylnitromethan C7H7O2N Dimercapto-o-kresol C7H8OS2 3, 5-Diamobenzoesäure Methyl-phenyl-nitramin C7H8O2N2 C7H8O2N2 Di-mercapto-p-toluidin C7H9NS2 Suberonoxim C7H18ON Suberonisoxim
2, 5-Dichlor-3, 4, 6-tribromanisol
2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromanisol
2, 5-Dichlor-4, 6-dibromanisol
2, 3, 6-Trichlor-4-bromanisol
2, 5-Dichlor-4, 6-dinitroanisol C7H13ON Suberonisoxim C7H3OCl2Br3 C7H3OCl3Br2 C7H4OCl2Br2 C7H4OCl8Br 4-Chlortoluol-2, 5-disulfochlorid C7 H4O5 N2Cl2 C7H5O4ClaS2 Eisenpentacarbonyl-natriumäthylat C7H5O6NaFe prim.-Methoxoniumhexacyanokobaltiat C7H7ON6Co ζ-Amino-heptylsäurehydrochlorid C7H16O2NCl Heptamethylenimin-chloraurat C7H16NCl4Au 4-Chlor-2-nitrophenylschwefelmethylamid C7H7O2N2CIS o-Toluidindisulfochlorid
p-Toluidindisulfochlorid C7H7O4NCl2S2 C7H7O4NCl2S2

Cs-Gruppe.

$C_8H_8O_2$	p-Oxyacetophenon	College Birth
$C_8H_8O_3$	1-Methyl-3, 5-dioxybenzaldehyd-4	107E014BiO
C8H8O8	4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehyd	S. March Co.
C8H8O3	p-Oxymethylbenzoesäure	
C8H8O5	Furan-2, 3-dicarbonsäuredimethylester	
C8H10O	vie o-Xvlenol	
$C_8H_{10}O$	asym. o-Xylenol	Fig. 18, 19-19-1
$C_8H_{10}O$	p-Xylenol	28(3) (46) (63)
C8H10O	sym. m-Xylenol	
C8H10O	asym. m-Xylenol	
C8H10O2	1, 2-Dimethyl-3, 5-dioxybenzol	
C8H10N2	Verbindung, erhalten aus Decahydro-1, 8-nay	hthyridin durch
	Dehydrierung	ZUo i Elizabet
C8H12N2	Korksäuredinitril	100,000
C8H14O8	y-Keto-n-capronsäureäthylester	conellation.
C8H14O8	Korksäurehalbaldehyd	
C8H14O4	Korksäure	
C8H16O2	Caprylsäure	Prostor
C8H16O2	Di-n-propylessigsäure	10,0000
C8H16N2	Decahydro-1, 8-naphthyridin	20,036,0
C8H17J	4-Methyl-1-jod-n-heptan	7500,2677
$C_8H_{17}J$	2-Propyl-1-jod-m-pentan	
C8H18O	4-Methyl-n-heptanol-1	.817-D45E43
C8H18O	2-Propyl-n-pentanol-1	70,030
C8H18O8	Orthoessigsäureäthylester	50,00000

C9 C9 C9 C9

Ca Ca Ca Ca Ca Ca

C

C8H4O2Cl2	Terephthalylchlorid
C ₈ H ₄ N ₂ Cl ₂	2, 4-Diehlor-1, 8-naphthyridin
C ₈ H ₅ O ₈ N	N-Oxyisatin
C8H5O5N	3, 4-Methylendioxy-6-nitrobenzaldehyd (6-Nitropiperonal)
C8H5O6N	o-Nitropiperonylsäure
C8H5O7N3	
	2, 4, 6-Trinitroacetophenon
C8H7O3N	o ital outcoparties
C8H7O8N	o-Nitrophenyläthylenoxyd
C8H7O8N	p-Nitroacetophenon
C8H7O8N	p-Nitrophenyläthylenoxyd
C ₈ H ₇ NS	p-Tolylsenföl
C ₈ H ₈ O ₂ Cl ₂	2, 5-Dichlorhydrochinondimethyläther
C ₈ H ₈ O ₂ Br ₂	2, 5-Dibromhydrochinondimethyläther
C ₈ H ₉ ON ₃	Verbindung, erhalten durch Nitrosierung der Verbindung C8H10N2
C8H9O2N3	2, 5-Dimethylpyrrol-3, 4-dicarbonsäurecyclohydrazid
C ₈ H ₉ O ₂ Br	Bromhydrochinondimethyläther
C8H9O2N	4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehydoxim
C8H10O2N4	3, 6-Dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäurecyclohydrazid
C8H10O2N4	Oxalsaures o-Phenylendiamin
C8H10O4N2	Oxalsaures p-Phenylendiamin
C8H11O2N	3, 5-Dimethoxy-anilin
C8H12O2Cl2	Korksäurechlorid
C8H7O4NBr2	5-Nitro-2, 3-dibromhydrochinondimethyläther
C8H8O5S2Cl2	1, 3-Dimethyl-5-oxybenzol-4, 6-disulfochlorid
C ₈ H ₈ O ₅ S ₂ Cl ₂	1 Oxy 2, 5 dimethy ibenzor4, 0-distillocation
C8H8O5S2Cl2	1, 2-Dimetry 1-4-0xy benzor-3, 0-distillocatorid
C8H8O5S2Cl2	1, 4-Dimethyl-2-oxybenzor-3, 6-distillocatoria
C8H8O5S2Cl2	1, 5-Dimethyr-5-0xy behzor-2, 4-distillocationa
C ₈ H ₉ ON ₆ C ₀	nexacyanokobanisame + C2115011
C ₈ H ₉ O ₂ N ₂ Cl ₃	Trichloressigsaures of henylendiamin
C ₈ H ₉ O ₃ ClS	1, 3-Dimethyl-4-oxybenzol-5-sulfochlorid
C8H10O2N2Cl2	Dichloressigsaures o-Phenylendiamin
C8H10O2N2Cl2	Dichloressigsaures m-Phenylendiamin
C8H11O2N2Cl	Chloressigsaures o-Phenylendiamin
C8H11O2N6C0	sek. Methoxoniumhexacyanokobaltiat
C8H11O8N8S	Glycylanilid-p-sulfamid
C ₈ H ₁₂ O ₂ NCl	3, 5-Dimethoxyanilinhydrochlorid
C8H11O4N7C0	Verbindung, erhalten aus Hexacyanokobaltisäure durch Ein wirkung von Methylalkohol
C8H17N2Cl4Au	Goldchloriddoppelsalz des Decahydro-1, 8-naphthyridins
C8H18N2Cl8Au2	Goldchloriddoppelsalz des Decahydro-1, 8-naphthyridins
C8H7O8NCl2S	Chloracetanilidsulfochlorid
CsH9O3N2CIS	Chloracetanilidsulfamid
	Co-Gruppe.
C ₉ H ₈ O ₃	Benzoesäure-Essigsäureanhydrid
CTO	0 / Mathalandianahandasataldahad (Hamaniananal)

C ₉ H ₈ O ₃	Benzoesäure-Essigsäureanhydrid	ellar!
C ₂ H ₈ O ₃	3, 4-Methylendioxyphenylacetaldehyd (Homo	piperonal)
CoH10O4	3, 4-Dimethyl-2, 6-dioxybenzoesäure	
C9H16O4	Di-n-propylmalonsäure	100
CoH20O3	Orthopropionsäuretriäthylester	10(181-)
C.HO.N	Pyridin-2, 3, 5, 9-tetracarbonsäureanhydrid	willy all the
CoH5O8N	Pyridin-2, 3, 5, 6-tetracarbonsäure	10000
CoH7O2N	3-Oxycarbostyril	THE OF STREET
CoH7OsBrs	Tribromacetylhydrochinonmonomethyläther	
C9H7O5N	3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenoxyd	i Modil
C9H7O5N	3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylmethylketon piperon)	(o-Nitroaceto-
CoH8OsBrs	Dibromacetylhydrochinonmonomethyläther	
CoHoON:	3, 5-Dimethoxybenzoesäureazid	Doll.
CoHoO2Bra	Tribromtoluhydrochinondimethyläther	SUM BILL

C.H.O.N	p-Nitrophenylaceton	West State	
C9H10O2Br2	2, 6-Dibromtoluhydrochinondimethyläther	MacDivide Co.	
C8H11O2N3	Cyanessigsaures o-Phenylendiamin		
C9H11O2N8	Cyanessigsaures m-Phenylendiamin	(College Dodge)	
C9H11O2Br	3-Brom-2, 5-dimethoxytoluol (Bromtoluhydrochinondimethyl-		
0,22,1	äther)	ath Buckey	
C9H11O3N	b 1 - 1	CHILIDIAL.	
C9H12O3N	Dimethoxybenzoesäurehydrazid	CHARLOWS.	
C9H8O5NCI	3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylenchlorhydrin	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
C9H11ONS	Glycyl-p-thiokresol	Cofficions	
C9H11O8N7C02	Verbindung, erhalten aus Hexacyanokobaltisäure		
C9H12O3N2S	p-Acettoluididsulfamid		
C9H13O3N2Cl	Dimethoxybenzoesäurehydrazidhydrochlorid	Vielly (Viel)	
CoH14OoNa2Fe	Siehe Verbindung CoH14OoNa2Fe Fe(CO)s. 2 CH3ONa.		
0,2	. 2 CH ₈ OH	·Zidididio	
C9H9O3NCl2S	p-Chloracettoluididsulfochlorid	Michigan Contract	
C9H11O3N2CIS	p-Chloracettoluididsulfamid	Pulling Oille	
	. FOR COMMENCE AND PROPERTY OF THE PROPERTY OF THE PARTY	S. Charles	
	C10-Gruppe.	APPROVED IN	

C10H14	Verbindung, erhalten aus der Verbindung	C12H20O
	XY 1 . 1	
C10H16	Verbindung, erhalten aus Citronellaldiäthy	
C10H18	Verbindung, erhalten aus Citronellaldiäthy	
C10H7Br	a-Bromnaphthalin	
C10H10O2	Zimtsäuremethylester	
C10H10O8	3, 4-Methylendioxyphenyläthylketon	
C10H10O3	Piperonylaceton	alibition/field
C10H10O3	Safroloxyd	SUNC, On Hay
C10H12O2	Phenylisobutyrat	2811/6.01.31.17
C10H12O2	o-Oxyisobutyrophenon	10/300/18/10
C10H12O2	p-Oxyisobutyrophenon	413 HG (G) 116 / 2
C10H12O3	Benzaldehydglycerinacetal	#06250mHg3
C10H12O2	4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzaldehyd	MANUALITY.
C10H12O4	3, 5-Dimethoxybenzoesäuremethylester	HALESVIEW !
C10H12O4	4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzoesäure	ZH-ID-MO-UL-SI
C10H12O5	2, 4-Dioxy-3, 6-dimethoxyacetophenon	
C10H12N2	2-n-Propylbenzimidazol	
C10H12N2	2-i-Propylbenzimidazol	
C10H15N	Diäthylanilin	A strain of
C10H17N	Verbindung, erhalten aus Decahydro-1, 8-nay	phthyridin
C10H20O	Amylvinyl-n-propyläther	
C10H20O	1, 5-Oxidodecan	street in a
C10H20O2	Di-n-propylessigsäureäthylester	NO-Red
C10 H20 Br2	1, 5-Dibromdecan	
C10H20Br2	1, 10-Dibromdecan	100 m
C10H22O2	1, 10-Decandiol	
C10H28N	4-Methyl-n-heptyldimethylamin	
C10H23N	2-Propyl-n-pentyldimethylamin	C. Bryths No.
C10H2O4Cl4	Pyromellithsäurechlorid	P. Hallery
C10H6O4N2	Pyromellithsäuredihydrazid	EVERTEN (V. DESKE
C10H7O2N5	2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäurecyc	lohydrazid
C10H8O4Cl2	2, 5-Dichlorhydrochinondiacetat	office Hard
C10H8O6S2	1. 4-Benzochinon-2, 3-dithioglykolsäure	VOLUM)
C10H8O6S2	1, 4-Benzochinon-2, 5-(2, 6)-dithioglykolsäure	
C10H9O2N	3-Methoxycarbostyril	William Committee
C10H0O3N	N-Methoxy-3-oxycarbostyril	(Redla)
C10H9O5N	3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylaceton	
C10H0O5N	3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylketon	LE Market
C10H0O5N3	5, 7-Dinitro-3, 3-dimethylindolinon	C. 20, 0.0, E. O.
C10H9NBr2	3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolenin	Collinates
C10H10O2N	5-Nitro-3, 3-dimethylindolenin	
O TT O TT	7-Nitro-3, 3-dimethylindolenin	Latte William L.
		90

dung

zid

in

014

C1: C1: C1: C1:

Cı \mathbf{C}_1 C_1 C_1 Cı \mathbf{C}_1 Cı Cı C_1 C_1 Cı Cı Cı C C C C C C

C

C10H10O3N2	4- oder 6-Nitro-3, 3-dimethylindolinon	1.30
C10H10O8N2	5-Nitro-3, 3-dimethyl-indolinon	marga, p
C10H10O3N2	7-Nitro-3, 3-dimethylindolinon	10.00
C10H10O4S2	Benzol-1, 2-dithioglykolsäure	C. H.G.Mene
C10H10O4S2	Benzol-1, 3-dithioglykolsäure	Million
C10H10O4S2	Benzol-1, 4-dithioglykolsäure	
C10H10O5N4	3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenylmethylketonsemic	arbazon
C10H11O2N7	2, N-Phenyl-1, 2, 3-triazol-4, 5-dicarbonsäure	NaU-
C10H12ON2	5-Amino-3, 3-dimethylindolinon	HUMBER OF
C10H12O6N4	d, l-sek. Butylpikramid	(6/00) Ro
C10H12O6N4	l-sek. Butylpikramid	C. P. I. De N. Con
C10H13O2N	o-Oxyisobutyrophenonoxim	8-X(0:41)
C10H13O3N	4-Methyl-2, 6-dimethoxybenzaldehydoxim	
C10H13O4N	3, 5-Dimethoxyphenylcarbaminsäuremethylester	Name of the Party Party Party
C10H16O2N2	Athoxyessigsaures o-Phenylendiamin	
C10H16O2N2	Athoxyessigsaures m-Phenylendiamin	22/17/04/04(1)
C10H16O2N2	Athoxyessigsaures p-Phenylendiamin	SD-SOLILO
C10H8O4Cl2S2	2, 5-Dichlorbenzol-1, 3-dithioglykolsäure	
C10H9ONCl2	3, 3-Dimethyldichlorindofinon	
C10H9ONBr2	3, 3-Dimethyl-4, 7-dibromindolinon	sillin)
C10H9ONBr2	3, 3-Dimethyl-5, 7-dibromindolinon	
C10H9O3NCl2	Di-(chloracetyl)-o-aminophenol	Tille !
C10H9O4N4C03 (?)	Verbindung, erhalten aus Hexacyanokobaltisäure	· Well-
C10H9O4ClS2	4-Chlorbenzol-1, 3-dithioglykolsäure	
C10H10ONJ	3, 3-Dimethyl-5-jodindolinon	(Carlle
C10H10O4N2Cl6	Trichloressigsaures p-Phenylendiamin	a(fulfile)
C10H12O4N2Cl4	Dichloressigsaures p-Phenylendiamin	(Octavia)
C10 H12O4N2Br2	Dibrombernsteinsaures p-Phenylendiamin	
C10H13ON2Cl	5-Amino-3, 3-dimethylindolinonhydrochlorid	20mille
C10H14O4N2Cl2	Chloressigsaures p-Phenylendiamin	pOgrafi.
C10H15O2N6C0	Hexacyanokobaltisäure + 2 C2H5OH	
C10H24NCl4Au	Goldchloriddoppelsalz des 4-Methyl-n-heptyldime	thylamins
C10H24NCl4Au	Goldchloriddoppelsalz des 2-Propyl-n-pentyldimet	hylamins
C10H12ON2Cl2Hg	Quecksilberchloriddoppelsalz des 5-Amino-3, 3-din	nethylin-
CHILDSNEE	dolinons and an agent the firm the degroot Car it	eGerille ?
	Ter Property basis and and an analysis of the Property of the	480 x 134 x 13

C11-Gruppe.

C11 H14O3	Acetophenonglycerin	MINER
C11H14O4	3, 4-Dimethyl-2, 6-dimethoxybenzoesäure	THE CONTRACTOR
C11 H16O2	Benzaldehyddiäthylacetal	
C11 H20O7	Acetylacetonmannit	German
C11H7ON	a-Naphthylisocyanat	- charge his
C11/H8O2N2	Isonitroso-3-chinolylmethylketon	- saffarillar
C11HON	3-Chinolylmethylketon	23842111
C11 H11 O2N	N-Methoxy-3-methoxycarbostyril	(all relian)
C11 H12O3N2	Brenztraubensäurephenylessigsäurehydrazon	Vigilia
C11H12O3N2	2, 4-Dimethoxy-8-methyl-1, 8-naphthyridon-7	ZickHa.
C11 H12O2N2	5-Nitro-3, 3, 6 (4)-trimethylindolinon	College Banklan
C11H12O3N2	5-Nitro-3, 3, 7-trimethylindolinon	Water Control
C11H12O:N2	7-Nitro-3, 3, 5-trimethylindolinon	17/2011 - 12
C11H12O5N4	3. 4-Methylendioxy-6-nitrophenylacetonsemicarbazor	Leaded Chain
C11 H13 ON	3, 3, 6 (4)-Trimethylindolinon	18:00
C11H18O8N8	3, 4-Methylendioxyphenyläthylketonsemicarbazon	Little Gr Hon'?
C11H13O3N3	Piperonylacetonsemicarbazon	Crowdian C
C11 H20 NJ	Jodnethylat der Verbindung C10H17N	- MidiBar
C11 H26 NJ	4-Methyl-n-heptyldimethylaminjodmethylat	Madding.
C11H26NJ	2-Propyl-n-pentyl-dimethylaminjodmethylat	Criddelle March
C11H9O2S2Cl	2-Oxo-5-methyl-6-(chloracetylmercapto)-benzo-1, 4-ox	thien
C11H11ONS2	2, 6-Dimethyl-5-acetylmercaptobenzthiazol	intiViellari)
C11H12O2NS	Diacetylmercaptotoluidin with distribution of the control of the c	Cightson
C11H18O2N2J	2, 4-Dimethoxy-1, 8-naphthyridinjodmethylat-8	Cieffic Dall

Mercheledge In Chemic, Rand 53

Cultivation Million

C13-Gruppe.

Manual and a second	C12-Gruppe.	ATTACHES AND THE T
TOTAL NAME OF	Diphenyl	THE STREET, ST
C12H10	X4b-leachthalin	CarRollmanist con-
C12H12	36 1314L 9	Phillipping Bridge
C12H6O12	N. HERMAN STREET, SAN TO SERVE A STREET, SAN THE SAN T	Malabe High
C12H8O4	Bergapten Vandada da	-24 (D) 85 (R) -14 (-) 1
C12H8O4	Xanthotoxin Naphthalin-1, 4-dicarbonsäure	STATE OF STATE OF
C12H8O4		
C12H10O	Diphenyläther Methyl-α-naphthylketon	Continues (City
C12H10O		Continuent Se
C12H10O2	p-Oxydiphenyläther	
C12H10Os	p, p'-Dioxydiphenyläther	The state of the state of
C12H11N	Diphenylamin	THE LONG TO LAND AND A PERSON NAMED IN COLUMN TWO IS NOT THE PERSON NAMED IN COLUMN TO THE PERSO
C12H14O2	Zimtsäure-n-propylester	
C12H16O3	2, 5-Dimethylfuran-3, 4-dicarbonsäurediäthyles	ter
C12H16O4	3, 4-Dimethyl-2, 6-dimethoxybenzoesäure	
C12H16N2	2-n-Pentylbenzimidazol	
C12H16N2	2-Methylbutylbenzimidazol	(Paddas)
C12H18O6	Diacetbernsteinsäurediäthylester	(Nevilar)
C12H20O	Verbindung, erhalten aus Citral	
C12H20N2	a-Amylpimelinsäuredinitril	Outhio
C12H20N2	Decamethylendicarbonsäuredinitril	On Hard
C12H22O3	2-Methyl-n-pentylacetessigester	
C12H22O4	a-Amylpimelinsäure	United Was 3
C12H22O11	Saccharose	
C12H24O	1, 5-Oxidodecan	ion-Hard
C12H22O4	Decamethylendicarbonsäure	
C12H24Br2	1, 5-Dibromdodecan	(Indiana)
C12H26O	2, 6-Dimethyloctanoläthyläther	College.
$C_{12}H_{26}O_{2}$	1, 12-Dodecandiol	Dell'ago,
C12H26O3	Orthoessigsäuredi-i-butyläthylester	
C12H6O4Ba . 2 H2O	Naphthalin-1, 4-dicarbonsaures Barium	Currently Cha
C12H9O3N	p-Nitrodiphenyläther	· (413/0)/R(1)
C12H10O3N2	p-Amino-m-nitrodiphenyläther	
C12H10O3S	2-Naphthol-6-thioglykolsäure	
C12H11ON	p-Aminodiphenyläther	
C12H11O3N	3-Acetylchinolin-2-carbonsäure	
C12H11O7N5	Pikrinsaures o-Phenylendiamin	Total March
C12H11O7N5	Pikrinsaures m-Phenylendiamin	
C12H11O7N5	Pikrinsaures p-Phenylendiamin	
C12H12ON2	m, p-Diaminodiphenyläther	
C12H12ON2 C12H12N2S2	2, 2'-Diaminodiphenyldisulfid	
C12H12N2S2	Dimethyl-3-chinolylcarbinol	1Kalkolkolk
C12H14O2N2	Acetyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon	DOMESTIC STATES
C12H14O2N2	10 1 Tay 20 Tay	Collabation of the Collaboration of the Collaborati
C12H14O4N4	Diacetylphenylessigsäurehydrazon	
	Cyanessigsaures p-Phenylendiamin	
C12H16O2N2	y-Keto-n-capronsäurephenylhydrazon	
C12H22O2N	a-Amylpimelinsäurehalbamid	
C12H24O2N2	a-Amylpimelinsäurediamid	
C12H9O5N8S	p'-Nitro-p-azobenzolsulfosäure	Kirl HardaNa
C12H10O8N2S	p-Azobenzolsulfosäure	C. Stalker
C12H12O6N2S8	2, 2'-Diaminodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosäure	Call Octobrill
C12H14O1N2S.2H2O		with the O. Burn
C12H14O8N2S	Benzolsulfosaures m-Phenylendiamin	
C12H14O3N2S. H2O	Benzolsulfosaures p-Phenylendiamin	77.0 - 8410
C12H21O2N6C0	Hexacyanokobaltisäure + 3 C ₂ H ₅ OH	
C12H6O4N2Cl2S2	4, 4'-Dichlor-2, 2'-dinitrodiphenyldisulfid	CodhatOsEnCool
C12H6O8N2Cl2S2	2, 2'-Dinitro-diphenylsulfid-4, 4'-disulfochlorid	
C12H6O8N2Cl2S3.	A DESCRIPTION OF THE PROPERTY	From a Dist
0.5 C6H6	2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfochlorid	Self-On Hard
C12H6O8N2S3K2	5-Nitrothiazin-3, 7-disulfosaures Kalium	S. M. Oas Br. 7
C12H6O10N2S3Na2	2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaures Na	atrium

0

0

0

C

C

C

C

C

C

C

00000

(

C12H6O10N2S2Ba 2, 2'-Dinitrodiphenylsulfid-4, 4'-disulfosaures Barium 2, 2'-Dinitrodiphenyldisulfid-4, 4'-disulfosaures Kalium C12H6O10N2S4K2 2, 2'-Dinitrodiphenylsulfon-4, 4'-disulfosaures Barium 2, 2'-Dinitrodiphenylsulfon-4, 4'-disulfosaures Blei C12H6O12N2S1Ba C12H6O12N2S3Pb 4-Chlor-2-nitrophenylchinonschwefelimin C12H7O2N2CIS 4, 4'-Dichlor-2, 2'-dinotrodiphenylschwefelimin C12H7O4N2Cl2S2 C12H9O3N2CIS 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-3'-oxyanilid C12H0O1N2SNa p-Azobenzolsulfosaures Natrium 4-Chlor-2-nitrobenzolsulfanilid C12HOO4N2CIS C12H0O5N2CIS 4-Chlor-2-nitrobenzolsulfonyl-2'-oxyanilid C12H9O5N2CIS 4-Chlor-2-nitrobenzolsulfonyl-4'-oxyanilid C12H10O4N8CIS 1'-Amino-2'-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-aminobenzol C12H10O4N2CIS 1'-Amino-4'-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-aminobenzol C12H24O2N2Cl6Pt Platinchloriddoppelsalz des α'-Athyl-α-pyrrolidons Platinchloriddoppelsalz der γ-Amino-n-capronsäure C12H28O4N2Cl6Pt

C11-Gruppe.

CARLES AND	nour State production for the formation of the state of t	o Part
C18H10O2	o-Oxybenzophenon	-0.53
C13H10O2	p-Oxybenzophenon	(39.3)
C13H10O5	Pimpinellin	30,000
C13H10O5	Isopimpinellin	Hard
C13H12O2	p-Methoxydiphenyläther	
C13H12O5	Dihydropimpinellin	1 10000
C13H12O5	Dihydroisopimpinellin	erDeal)
C13H14O6	Verbindung, erhalten aus Isopimpinellin	
C18H16O2	Zimtsäure-n-butylester	-111
C13H24O4	Di-n-propylmalonsäurediäthylester	100
C18H28O2	Önantholdi-n-propylacetal	
C13H36O4	Dioxystearinsäure	
C18H7O2Cl3	2, 3, 6-Trichlorphenylbenzoat	
C13H7O2Cl3	2, 4, 5-Trichlorphenylbenzoat	0 F - + 0 - E 10
C13H7O2Cl3	2, 4, 6-Trichlorphenylbenzoat	10000
C13H8O2Cl2	2, 5-Dichlorphenylbenzoat	13 15 25 15 17
C13H8O2Br2	Dibrom-o-oxybenzophenon	2001
C13H10NCl	Benzoyl-anilin-chlorimid	
C12H11O2Br	p-Methoxy-p'-bromdiphenyläther	20,000,000
C13H11O4N	p-Methoxy-p'-nitrodiphenyläther	- W.D. 37
C13H12O4N2	p-Methoxy-m'-nitro-p'-aminodiphenyläther	30
C13H13O2N	p-Methoxy-p'-aminodiphenyläther	- Mr. Will - 192
C18H18O4N8	o-Nitrobenzoesaures o-Phenylendiamin	- 1594s B
C18H18O4N8	o-Nitrobenzoesaures m-Phenylendiamin	
C18H18O4N8	o-Nitrobenzoesaures p-Phenylendiamin	700, 30
C13H13O4N3	m-Nitrobenzoesaures o-Phenylendiamin	
C13H13O4N3	m-Nitrobenzoesaures m-Phenylendiamin	-V-0B
C13H13O4N3	m-Nitrobenzoesaures p-Phenylendiamin	V. O. D.
C13H14O2N2	p-Methoxy-m' p'-diaminodiphenyläther	B. Alexander
C13H16O3N2	Lävulinsäurephenylessigsäurehydrazon	Katha ki
C18H17ON	N-Benzoyl-a-äthylpyrrolidin	- Matherit
C13H17O3N	y-Benzoylamino-n-capronsäure	
C13H18O7N4	Heptamethyleniminpikrat	By Fredall
C13H18N2S	a-Athylpyrrolidin-phenylthioharnstoff	No West Control
C13H5O2Cl3Br2	2, 3, 6-Trichlor-4, 5-dibromphenylbenzoat	EN MARCH
C13H6O2ClaBr	2, 3, 6-Trichlor-4-bromphenylbenzoat	R. M. O. R.
C19H6O2Cl3Br	9 4 5-Trichlor-6-bromphenylhenzogt	- May 15 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
C12H11ONS	p-Tolylchinonschwefelimin	Newson and
C19H11O2N2S	4-Methylbenzolsulfonyl-1', 2'-phenylendiazoimid	Charles and the
C18H11O5N13C04 (1)	Verbindung, erhalten aus Hexacyanokobaltisäur	8
C13H12O2N11C03	Verbindung, erhalten aus der Verbindung C13H	
C19H11ONS	4-Methylphenylschwefel-4'-oxyanilid	DE REFERENCE CAND
C11H14O2N2S	1-Amino-2-(4'-methylbenzolsulfonyl)-aminobenzol	1319.96
C19H14O4N4S	- Australia Manager	Wite SALIKILLY
nerrintation	control of the property of the property of the sale	La Station al

Chillian Day

C18H16O5N11CosVerbindung, erhalten aus HexacyanokobaltisäureC18H19O2NSN, p-Toluolsulfonyl-α-äthylpyrrolidinC18H11O2N2ClS4-Chlor-2-nitrophenylschwefelbenzylamidC18H11O3N2ClS4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-methanolanilid

C14-Gruppe.

1, 4-Diäthylnaphthalin C14H16 C14H8O2 Phenanthrenchinon 1-Acetyl-4-äthylnaphthalin-1(4-äthylnaphthyl)-methylketon C14H14O C14H14O Dibenzyläther C14H14O8 p, p'-Dimethoxydiphenyläther C14H14O6 Verbindung, erhalten aus Pimpinellin und Isopimpinellin C14H14O8 Pyromellithsäuretetramethylester Verbindung, erhalten aus der Verbindung C14H14Oe und aus C14H16O6 Dihydropimpinellin 2-n-Heptylbenzimidazol C14H20N2 a-Heptylpimelinsäuredinitril C14H24N2 Decamethylendicarbonsäuredimethylester C14H26O4 Citronellaldiäthylacetal C14H26O4 C14H28O2 Orthoessigsäuretri-i-butylester C14H30O8 p-Acetylamino-m-nitrodiphenyläther C14H12O2N2 p-Acetylaminodiphenyläther C14H13O2N C14H18O2N Benzoyl-p-anisidin C14H13O2N 4-Methyl-2, 6-dioxybenzaldehydanilid p-Oxybenzophenonsemicarbazon C14H18O2N2 C14H18O7N5 Pikrat der Verbindung C8H10N2 C14H18O9N4 3, 5-Dimethoxyanilinpikrat Verbindung, erhalten aus 5-Amino-3, 3 dimethylindolinon und C14H14ON2 Paraldehyd C14H14O2N2 p-Acetylamino-m-aminodiphenyläther Phthalsaures p-Phenylendiamin C14H14O4N2 C14H16O2N2 Diphenylessigsäurehydrazid Phenylessigsaures o-Phenylendiamin C14H16O2N2 Diacetyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon C14H16O3N2 Phenoxyessigsaures o-Phenylendiamin C14H16O2N2 Phenoxyessigsaures m-Phenylendiamin C14H16O3N2 C14H18O5N2 3, 4-Methylendioxy-6-nitrophenyläthylen-piperidinoalkohol C14H19ON N-Benzoylheptamethylenimin C14H19O2N γ-Benzoylamino-n-capronsäuremethylester C14H19O8N N-Benzoylamino-n-heptylsäure C14H20O6N2 Galaktosephenylessigsäurehydrazon C14H27O8N a-Heptylpimelinsäurehalbamid C14H28O2N2 a-Heptylpimelinsäurediamid C14H12ONCI Benzoyl-p-anisididehlorimid 3, 4-Dimethyl-6-oxy-4'-nitroazobenzol-2, 5-disulfosäure C14H13O9N3S2 C14H13O0N3S2 2, 5-Dimethyl-4-oxy-4'-nitroazobenzol-3, 6-disulfosäure C14H19O8N12C04 Verbindung, erhalten aus Hexacyanokobaltisäure durch Einwirkung von Methylalkohol C14H11O8N2CIS 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-acetylanilid C14H12O4N4Cl2S2 Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-äthylendiamin C14H18O8N2CIS Chloracetanilidsulfanilid 1'-Dimethylamino-3'-(4-chlor-2-nitrophenylschwefel)-aminobenzol C14H14O2N8CIS C14H14O4N3CIS 1'-Dimethylamino 4'(4-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-aminobenzol C14H12O2N2ClBrS 4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-2', 4'-dimethyl-6'-bromanilid

C15-Gruppe.

C15H10O2	Benzalphthalid
C15H10O2	spiro-Phenanthroyläthylenoxyd
C15H10O6	5, 6, 7, 4'-Tetraoxyflavon (Skutellarein)
C15H12O2	Zimtsäurephenylester

C17H17O4N

Ci Ci Ci

C

CCCC

CCCCC

C15H14O4	Resorcyl-p-methoxybenzylketon	P. St. At.
C15H16O2	β, β-Bis-[4-oxyphenyl]-propan	Para Carrier
C15H11O2Cl	Verbindung, erhalten aus spiro-Phenanthroyläthy	vlenoxyd ma
Chillada Ella III		634504161-15
C15H11O6Cl	Cyanidin	PARKETS IN THE
C15H12O2Br4	β, β-Bis-[4-oxy-3, 5-dibromphenyl]-propan	
C15H14O5N2	p-Methoxy-m'-nitro-p'-acetylaminodiphenyläther	Market San
C15H15O3N	p-Anisoyl-p-anisidin	277
C15H15O3N	Benzoyl-3, 5-dimethoxyanilin	30-17
C15H15O8N	p-Methoxy-p'-acetylaminodiphenyläther	Olah.
C15H15O4N	Resorcyl-p-methoxybenzylketoxim	O. H.
C15H17ON3	. 1-Acetyl-4-äthylnaphthalinsemicarbazon	affiniti.
C15H19O5N	N-Benzoyl-(g-aminoamyl)-malonsäure	to Chillian
C15H14O2NC1	p-Anisoyl-p-anisidinchlorimid	with the
C15H15O6N15C04	Verbindung, erhalten aus Hexacyanokobaltisäure	- Marilla
C15H14O2N8CIS	4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-dimethylamidoanil	
019111402148015	4-Chior-2 httrophenyischweier-4 unmethylamidoann	WANT.
	C16-Gruppe.	zZizB:
C16H14O2	Zimtsäurebenzylester	stler33
C16H16O4	4-Methoxy-2-oxyphenyl-4'-methoxybenzylketon	Mball.
C16H16O6 (?)	Peltigerin	gOrali .
	2, n-Nonylbenzimidazol	SERVICE .
C16H24N2	1. C. 1. C.	*KiOnth.
C16H30O2	Sorbicortol II	
C16H11ON3	Verbindung, erhalten aus 2-Phenyl-4-oxychinolin-3-	
CHON	äthylester und Hydrazinhydrat	2:0:3
C16H12O2N2	2-Phenyl-4-oxychinolin-3-carbonsäureamid	175 (On 21.
C16H18O2N	2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin	Mrthadla
C16H15O8N5	5-Amino-3, 3-dimethylindolinonpikrat	Strikelli-
C16H16O4N2	Benzalmalonsaures p-Phenylendiamin	-MONTHLE
C16H16O6S2	1, 3, 1', 3'-Tetramethyldiphenyl-4, 5, 4', 5'-sulfonylid	
C16H17O4N	Anisoyl-3, 5-dimethoxyanilin	Middle The
C16H17O4N	Benzoyl-3, 4, 5-trimethoxyanilin	e Wertherber
C16H18O4N2	Triacetyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon	gMgDugHa
C16H18O6N4	Tetraacetyl-3, 6-dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarl cyclohydrazid	oonsäure-
C16H22O10Mg	Magnesiumoxalessigester	
C16H11ONS	β-Naphthylchinonschwefelimin	
C16H14O10Cl2S4	2, 3, 2', 3'Tetramethyldiphenyl-1, 6, 1', 6'-sulfonylid-4	, 4'-disulfo-
TO WANTED AND THE DE	chlorid	SOBJETS I
C16H20O4N4Br2	Dibrombernsteinsaures o-Phenylendiamin	M-O. H.
C16H20O4N4Br2	Dibrombernsteinsaures m-Phenylendiamin	St. O. H.
C16H24O4N2Cl6Pt	3, 5-Dimethoxyanilinchloroplatinat	CHIEL HE
		Z-Go-R-
	C ₁₇ -Gruppe.	-V-Oction
C17H12	Benzanthren	
C17H10O	Downstham and Miles Both Street Street	DMODEL
C17H14O4	2-Methyl-7-oxy-4'-methoxyisoflayon	terfolts Iller
C17H14O6	5, 7-Dioxy-6, 4'-dimethoxyflavon (Skutellareindimeth	vläther)
C17H14O6	Farbstoff, isoliert aus Linaria vulgaris	ylathel)
C17H15O2N	Sali-plane markth plants	
C17H15O2N	9-11-1-1-1-11	he a Charlet
C17H15O2N	00 01 1 1 1 11 11	N. P. LOS (WALL)
C17H15O5N	9 Dhowal 4 own 6 motherwishinglin 9 conhanging	
C17H16O2N2	Dancon Santon 9 9 dimethaliadaliana	AND DESKE
C17H16U2N2	Benzoyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon	Park Buckey
2 / 1 7 E 2 1 7 E 2 / N	Zet He WEST HAY VIDABLY HEASON Vehall STRAYVAN TO A TO	The state of the s

C18-Gruppe.

Benzoyl-5-amino-3, 3-dimethylindolinon 2-(p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6-methoxychinolin

Shall and

SOMETHIND SOME DESCRIPTION OF

C18H6O6	Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredianhydrid
C18H8O7	Phenanthrendicarbonsäureanhydriddicarbonsäure
C18H12N2	2, 3-Dichinolyl
Cuffuo.	n-Ovv-n'-phenovydinhenvläther

Watte Merit

Margarita

Make of the

C18H14O4	p-Di-(oxyphenyl)-hydrochinonäther	603
C18H16O4	2-Methyl-7, 4'-dimethoxyisoflavon	
C18H16O6	5-Oxy-6, 7, 4'-trimethoxyflavon (Skutellareintrimethyläther)	
C18H16O6	7-Oxy-5, 8, 4'-trimethoxyflavon	
C18 H32 O2	Linolsäure	
C18H32O16.5H2O	Raffinose	
C18 H84O2	Isoölsäure	
C18H18ON8	2-Phenyl-3-oxo-4, 5-chinolino-6-methylpyridazindihydrid-2, 3	
C18 H13 O2 N3	2. 5-Diphenylpyrrol-3, 4-dicarbonsäurecyclohydrazid	
C18H12O3N2	2, 5-Diphenylfuran-3, 4-dicarbonsäurecyclohydrazid	
C18 H18 ON	3-Chinolylstyrylketon	3
C18H13O4N	p-Phenoxy-p'-nitrodiphenyläther	
C18H14O8N4	Tetraacetylpyromellithsäuredihydrazid	
C18H15O2N	p-Phenoxy-p'-aminodiphenyläther	
C18H15O3N	2-Phenyl-4-oxychinolinearbonsäureester	
C18H15O5N	2-(p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6 methoxychinolin-3-carbonsäure	
C18H16O2N2	p-Phenoxy-m', p'-diaminodiphenyläther	
C18H16O8N4	Pikrat des Dimethyl-3-chinolylcarbinols	
C18H17O6N	Verbindung, erhalten aus o-Aminobenzaldehyd und Aceto	
Clemiton	oxalsäureester	
C18H16O2N2S2	Acetanilid-4, 4'-disulfid	
C18H16O5N4S	p'-Nitro-p-azobenzolsulfosaures Anilin	
C18H17O2N2S	p-Azobenzolsulfosaures Anilin	
C18H12O2N3CIS	1-(4'-Chlor-2'-nitrophenylschwefel)-4-phenylchinondiimid	
C18H12O2N3CIS	- (1. 60. 0. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1.	
C18H12O4N4Cl2S2	Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-1, 2-diaminobenzol	
C18H12O6N4Cl2S2	(4-Chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-(4'-chlor-2'-nitrobenzolsulfenyl)	
S. S	1"-4"-diaminobenzol	
C18H12O8N4Cl2S2	Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-1' 4'-diaminobenzol	
C18H12O8N4Cl2S2	sym-Bis-(4-chlor-2-nitrobenzolsulfonyl)-1', 2'-diaminobenzol	
C18H14O2N8CIS	4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-4'-anilidophenylamid	
C18H14O2N3CIS	4-Chlor-2-nitrophenylschwefel-2'-anilidophenylamid	
010211402118010	The state of the s	
	C10-Gruppe.	
C19H8O4	1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid	
C19H10O5	1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10	
C19H16O8	p-Methoxy-p'-phenoxydiphenyläther	
C19H16O5	2-Methyl-7-acetoxy-4'-methoxyisoflavon	100
C19H18O6	5, 6, 7, 4'-Tetramethoxyflavon (Skutellareintetramethyläther)	
C19H18O6	5, 7, 8, 4'-Tetramethoxyflavon	
C19H22O4(?)	Verbascumfarbstoff = α -Crocetin	
C19H2Q04(1)	Nitrobenzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid	
C19H8O4Br2	Dibrom-1, 9-benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-anhydrid	
C19H8O5Ca	Calciumsalz der 1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure	
OIDE 8 O D CH	Cartamonia del 1, s-Demantali di 2-dicai bonsanie	

2-Phenyl-4-oxy-6-methoxychinolin-2-carbonsäureäthylester C19H17O4N Pyrazolindicarbonsäuredihydraziddibenzhydrazon C19H18O2N6

1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-imid

Dibrom-1, 9-benzanthron-2-dicarbonsäure

C19H19O3N3S p-Azobenzolsulfosaures o-Toluidin p-Azobenzolsulfosaures p-Toluidin C19H19O3N3S o-Toluidindisulfanilid

C19H19O4N3S2

C19H9O3N

C19H10O5Br2

und

C20-Gruppe. 1, 1'-Dinaphthyl C20H12 C20 H14 C20 H44 2, 2'-Dinaphthyl C20H18 Hexahydroperylen Octahydroperylen C20 H20 C20H20 Tetradecahydroperylen Perylen-3, 4, 9, 10-dichinon Perylen-3, 10-chinon C20H8O4 C20H10O2

Can

C22 C22 C22 C22 C22 C22 C22

C22 C22 C22 C22

C22
C22
C22

C2: C2: C2: C2:

C20H12O7	Phenanthrendicarbonsäureanhydriddicarbonsäuredimethylester
C20H14O4	sym-Diphenylester der o-Phthalsäure
C20H14N2	?-3, 10-Diaminoperylen
C20H16O4	3, 6-Di-p-kresoxyhydrochinon
C20H16N2	Naphthidin
C20H18O4	3, 6-Di-p-keresoxyhydrochinon
C20H18O4	p-Di-(methoxyphenyl)-hydrochinonäther
C20H18O7	7-Acetoxy-5, 8, 4'-trimethoxyflavon
C20H20O7	Methylierungsprodukt des Farbstoffes des Akazienholzes
C20H24O4(?)	$Verbascumfarbstoff = \alpha\text{-Crocetin}$
C20H38O2	Ölsäureäthylester
C20H10O2N3	1-Acetyl-4-äthylnaphthalin-p-nitrophenylhydrazon
C20H12O2S	1-Thiofluoran
C20H12O2S	1-Thiofluoranoxyd
C20H14ON2	α, α'-Azoxynaphthalin
C20H14O2S	1-Thiohydrofluoransäure
C20H14O2S2	unsym-Dithiophenylester der o-Phthalsäure
C20H14O4Br2	2, 5-Dibrom-3, 6-di-p-kresoxychinon
C20H16O5N2	p-Phenoxy-p'-acetylamino-m'-nitrodiphenyläther
C20H16N2Cl2	?-3, 10-Diaminoperylenchlorhydrat
C20H17O2N2	5-(β-Naphtholazo)-3, 3-dimethylindelinon
C20H17O2N	p-Phenoxy-p'-acetylaminodiphenyläther
C20H17O8N3	1-Acetyl-4-äthylnaphthalinpikrat
C20H17O8N5	Pikrat der Verbindung C ₁₄ H ₁₄ ON ₂
C20H18O4N2	Diphensaures o-Phenylendiamin
C20H18O4N2	Diphensaures p-Phenylendiamin
C20H19O2N3	3-Acetylchinolin-2-carbonsäureäthylesterphenylhydrazon
C20H19O5N	2-(p-Methoxyphenyl)-4-oxy-6-methoxychinolin-3-carbonsäure-
02011190914	äthylester
C20H19O7N8	1, 4-Diäthylnaphthalinpikrat
C20H22O2N4	Diacetyldi-(phenylessigsäurehydrazon)
C20H22O4N4	Phthalsaures o-Phenylendiamin
C20H22O4N4	Phthalsaures m-Phenylendiamin
C20H23ON	d - β -Naphthyleamphylamin
C20H24O5N6	Korksäurehalbaldehyd-p-nitrophenylhydrazon-p-nitrophenyl-
C201124O3146	hydrazid
C. H. O. N. S	5-Amino-3, 3-dimethylindolinonsulfat
C20H26O6N4S C20H89O2Br	a-Bromstearinsäureäthylester
C20H89O2Br	a-Jodstearinsäureäthylester
C20H10O2Br2S	2' 7'-Dibrom-1-thiofluoran
C20H11O4Cl2Br	2, 5-Dichlor-6-bromdibenzoylhydrochinon
C20H1104C12BF	2, 5-Dioxo-3-chlor-4-(3'-methyl-4'-oxy-5'-mercaptophenyl)-mer-
C20:H18U4S4UI	
CHONG	capto-7-methylmercaptophenoxthin
C20H20O5N2S2	1-Oxy-2, o-dimethy ibenzor-4, o distriction
C20H20O5N2S2	1, 2 2 Interior 1 of 5 construction
C20H20O5N2S2	2, 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2
C20H26O2N4Cl6Pt	Platinchlorwasserstoffsaures 5-Amino-3, 3-dimethylindolinon
100m	che destroy property de management anno de management de la company de la company de la company de la company En monte de la company
	Cer-Gruppe.

C21-Gruppe.

C21H14O5	1, 9-Benzanthron-2-dicarbonsäure-5, 10-dimethylester	Village Statute
C21H14N2	Carbodi-(α-naphthylimid)	
C21H14N2	Carbodi-(β-naphthylimid)	
C21H18O8	5, 7-Diacetoxy-6, 4'-dimethoxyflavon	- Tilles)
C21H20O8	? Peltigerin	
C21H13O6N	Dibenzoylpyridindicarbonsäuren (Gemenge der Säuren)	isomeren
C21H24O10N4	Pikrat des Piperidinoalkohols von Safroloxyd	v = william)
C21 H26 O2 N2	N, N'-Dibenzoyl-1, 7-diamino-n-heptan	Can Hago
C21H11O4NCl2	Dibenzoylpyridindicarbonsaure Chloride (Gemenge meren Verbindungen)	der iso-

Violatino.

C22-Gruppe.

ester

	deposition decomposition and the second section of the little
C22 H10O4	Pentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22 H10O6	1, 8-Dioxypentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22 H10O6	6, 13-Dioxypentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H12O2	Pentacenchinon-6, 13
C22H12O4	Perylen-3, 9-dicarbonsäure
C22H14O4	o-Phenylen-bis-(phenylglyoxal)
C22H16O	Dibangalahthalan
C22 H16O	2-Phenyl-3-benzalhydrindon
C22H16O	9 Dhanyl 9 hangylindan
C22H16O4	9-Phanyl-2-hanzylindonozonid
C22H16N4	1 - Nanhthyl-5 - nanhthylaminotyiggol
C22H16N4	1-8-Naphthyl-5-8-paphthylaminotriazol
C22H18O8	Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuretetramethylester
C22H22O4	Di a krosavyhydysahinandimathyläthan
C22H22O4 C22H26N2	9 n Pentadaerihangimidagai
	Agaricinsäure
C22H40O7	Matuahammantaandiahinan
C22H6O4Br4	Tetrabrompentacendichinon
C22H8O4Br2	2, 10-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H8O4Br2	1, 8-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H8O4Br2	1, 11-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H8O4Br2	2, 9-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H8O4Br2	6, 13-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H8O4Br4	Tetrabromperylen-3, 9-dicarbonsäure
C22H8O8N2	1, 8-Dinitropentacendichinon-5, 7, 12, 14
$C_{22}H_8O_8N_2$	1, 11-Dinitropentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H10O2Cl2	Perylen-3, 9-dicarbonsäurechlorid
C22H10O2Cl2	3, 10-Perylendicarbonsäurechlorid
C22H11O4Br	Bromperylen-3, 9-dicarbonsäure
C22H12O8N2	2-Benzoylanthrachinon-3-carbonsäurehydrazid
C22H12O4N2	1, 8-Diaminopentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22H12O4N2	1, 11-Diaminopentacendichinon-5, 7, 12, 14
C22 H14O2N4	1 6 Diphonal 4 0 dioxybangadinamidania
C22H14O2N4	1 6 Dishard 4 C disambang disamilaria
C22H14O2Br4	o-Phenylen-bis-(dibromphenylacetyl)
C22H15O3Cl	Verbindung, erhalten aus spiro-Phenanthroyläthylenoxyd un
	Rengaylahlarid
C22H16O4Br2	n Bromphanolphthalaindimethyläther
C22H18O2S2	Thianhanalahthalaindimathyläthan
C22H18O2S2	Phenylmethylsulfonphthalein
C22H20O2S2	Thiophonolphthalindimethyläthau
C22H20O2N2	Thiophenolphthalindimethyläther
	Hexamethylendiphthalimid
C22H22O6N4	Oxanilsaures o-Phenylendiamin
C22H22O6N4	Oxanilsaures p-Phenylendiamin
C22H24O4N4	Benzalmalonsaures o-Phenylendiamin
C22H24O4N2	r nenylessigsaures p-r nenylendiamin
C22H24O6N4	r nenoxyessigsaures p-r nenylendiamin
C22H17O5N3S	Verbindung, erhalten aus 1-Dimethylamino-4-(1'-anthrachino nylsulfenyl)-aminobenzol
C22H18O2N2S	1-Dimethylamino-4-(-1'-anthrachinonylsulfenyl)-aminobenzol
C22H18O5N4S	p'-Nitro-p-azobenzolsulfosaures β-Naphthylamin
C22H19O8N8S	p-Azobenzolsulfosaures a-Naphthylamin
C22H19O2N2S	p-Azobenzolsulfosaures β-Naphthylamin
C22H26O5N2S8	3, 6-Dimethyl-2-[(p-dimethylaminobenzyliden)-methyl]-5-acetyl-mercaptobenzthiazoliummethylsulfat
	The Heiner post idea also file and a cold of the second se
	O Charleson

C28-Gruppe.

C28H10O5	Trimethylentriphenylmethantriketon-4-carbonsäure
C28H16O8	Triphenylmethan-2, 2', 2" 4-tetracarbonsäure
C23H20O2	m-Xylyl-o-tolylphthalid
C23H22O2	m-Xylol-o-toluolphthalin

C27H17O2Cl

C27H17O2Cl

C27

C27

C

CCCC

(Marthar)

aDas Har

C28H18O5N	Trimethylentriphenyl				noniu
C22H16O4N4	4'-Nitrobenzol-1', 1-azo	STATE OF THE PARTY OF THE PARTY OF THE PARTY.	CONTRACTOR NO.	alin	212
C22H16O4N4	4'-Nitrobenzol-4-azosal		Carlo Control Manager Control	20	
C23H16O4N4	4'-Nitrobenzol-4-azosal	icylsäure-β-nap	hthylamid		62
	C24-Gr	sench insurance	Percu		01
Call (10)		NEW STREET, BUT BUT OF	L STANK		
C24H22	4, 4'-Diäthyl-1, 1'-dinar	ohthyl			
C24H20O12	Caprarsäure	10 12 12 to 100	med Hil		a:Li
C24H20O12	Physodalsäure = Capi		Sales Alexan		313
C24H22O6	2, 5-Di-p-kresoxydiacet				pall -
C24H24O2	m-Xylol-o-toluolphtha	AND AREA DISCUSSION OF SELECT AND A SECOND	and Q.V		
C24H40N2	2, n-Heptadecylbenzim		pelli valt kroti		
C24H14O2Cl2	1-Di-(chloracetyl)-pery		N. F. S.		
C24H14O6N2	?-Dinitro-3, 9-diacetylp	THE RESERVE THE PARTY OF THE PA			T.
C24H16O7N2	p, p'-Di-(p-nitrophenox		ier		
C24H18O2N2	? N, N'-Diacetyl-3, 10-di		ST - C		
C24H10O2N7	2, N-Phenyl-1, 2, 3-triaz	ol-4, 5-dicarbon	säuredihydra	ziddiber	nz-
	hydrazon	ACATE OF ACTUAL OF		1781.0	
C24H20O2N2	N, N'-Diacetylnaphthid		NODE SELECT	- villati	
C24H20O3N2	p, p'-Di-(p-aminopheno	xy)-diphenylät	her		
C24H18O4N4S2	Verbindung, erhalter schwefelanilid	durch Oxy	dation von 2	2-Nitrop	
C24H16O8N4Cl2S2	Bis-(4-chlor-2-nitrobenz	colsulfonyl)-ber	zidid	11810	
	The state of the s	and the first of the state of t	1 1 2		
	C25-Gri	ippe.	WATER TO		
C25H20O12	Acetylderivat des Fai	rbstoffes des A	kazienholzes		
C25H46O5	Cetylacetondicarbonsä				H
C25H15O4N	2-Oxy-3-naphthoesäure-			THE PARTY	
	The strategy of the	toll telephone and the	ALC: U	TELLIST.	
	C26-Gru	ppe.	all profit	elfatte	
C26H20O4	Perylen-3, 9-dicarbonsä	urediäthylester	r	201. Ebs	
C26H22O5	p-Di-(methoxyphenyl)-	dioxydiphenyli	ither	176.04	
C26H22O13	Acetylphysodalsäure =	Acetylcaprars	äure	AN Ch	
C26H22O13	Acetylderivat der Cap	prarsäure	Taron .	a Matth	
C26H28O10	Desacetylcaprarsäureti	rimethylätherti	rimethylester		
C26H48O	Euphorbol	MELLI E-MICHAELER		10.0	
C26H54O	Cerylalkohol	Musical Springer	11397	201100	
C26H16O5N4	2, 3-Di-(p-nitrophenyl)-6	-phenoxychino	xalin	esticos	
C28H18O4Br2	Dibromperylen-3, 9-dica	rbonsäurediätl	nylester	+2-0-	
C26H22O2N4	1, 9-Dixylyl-4, 6-dioxybe			GASS:	
C26H22O4N2	? - Perylen-3, 10-diureth	an		10000	100
C26H24N2S2	Verbindung, erhalten	aus p-Tolylso	hwefelanilid	durch	Oxy
	dation	A STATE OF STATE OF THE		- Width	
	STATE OF THE PARTY	TO A TANK THE PROPERTY OF THE PARTY OF THE P		e Calle	
	C27-Gruj	ppe.		100.00	
C27H24O8	Triphenylmethan-2, 2', 2	", 4-tetracarbo	nsäuretetrame		
C27H42O + H2O	Ergosterin		C. See Sandard	Time Lent	
C27H16O5Cl2	ms-(2-Chlorphenyl)-dina	nhthopyryliun	perchlorat	8.7.0	
C27H16O5Cl2	ms-(3-Chlorphenyl)-dina	CONTRACTOR OF STATE O		Second Second	Marie .
C27H16O5Cl2	ms-(4-Chlorphenyl)-dina			R.M.O.	40
C27H17OCl	ms-(2-Chlorphenyl)-dina	\$2000000000000000000000000000000000000	AND THE RESERVE OF THE PARTY OF	R. Z. O.	
C27H17OCI	ms-(3-Chlorphenyl)-dina				
C2711170C1	dibenzxanthen	Paradogana	The state of the s	S-18-93	
C27H17OCl	ms-(4-Chlorphenyl)-dina	phthopyran-9.	(4'-Chlorphen	yl)-1. 2	-7. 8-
CHITTOOL		chald an adapt			50
C27H17O2Cl	ms-(2-Chlorphenyl)-dina		The state of the s		
C27H17O2Cl	ms-(3-Chlorphenyl)-dina		9-(3'-Chlorph	envl)-1.	2-7.
	8-dibenzxanthydrol	DESCRIPTION AND PROPERTY.			88/20
CHO.CI	ms-(A-Chlornhenyl)-dina		MONTH OF THE PROPERTY OF THE PARTY OF	1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	

ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranol, 9-(4'-Chlorphenyl)-1, 2-7,

Dehydro-2-chlorbenzaldi-β-naphthol

8-dibenzxanthydrol

0

orium

nyl-

C27H17O2Cl	Dehydro-3-chlorbenzaldi-β-naphthol	Nis Ois Was
C27H17O2Cl		a O'te Con News
C27H19O2Cl	2-Chlorbenzaldi-β-naphthol	Z:Oalthi
C27H19O2Cl	3-Chlorbenzaldi-β-naphthol	William Mar
C27H19O2Cl	4-Chlorbenzaldi-β-naphthol	E.On Thu
C27H15N2Cl	? ?-Dinitro-ms-(2-chlorphenyl-dinaphthopyranol)	gH On Hou
C27H16OClBra	ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperbromid	- 451 (bei 5%)
C27H16OClBrs	ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumperbromid	Water Barth
C27H16OClBrs		\$. 76 On The
C27H16OCl4. Hg	ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Mer	curichlorid
C27H16OCl4. Hg	ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Mer	
C27H16OCl4. Hg	ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Mer	
C27H16OCl5 . Fe	ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferr	
C27H16OCl5 . Fe	ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferr	
C27H16OCl5 . Fe	ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyryliumchlorid-Ferr	
C27H18O2CINa	Natriumsalz des 2-Chlorbenzaldi-β-naphthols	e (withouther)
C27H18O2CINa	Natriumsalz des 3-Chlorbenzaldi-β-naphthols	ch.O. Han
C27H18O2ClNa	4-Chlorbenzaldi-β-naphtholnatrium	Dellerite
02/11/1002011.0		T. T. Oashin
	C28-Gruppe.	all Oalling
C28H12O6	Anthrachinon-2, 1, 6, 5-dixanthon	
C28H16O6	Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyd	

	C20 Gruppe.	- 1885 of \$4955.83
C28H12O6	Anthrachinon-2, 1, 6, 5-dixanthon	
C28H16O6	Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyd	
C28H16O8	Anthrachinonylen-1, 5-disalicylsäure	W. Carlon B.
C28H28O12	Caprarsäuremonomethyläthertrimethylester	sO _m E
C28H18O6N2	Anthrachinonylen-1, 5-disalieylaldehyddioxim	10:08
C28H19O2Cl	ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyranolmethyläther	-Married
C28H19O2Cl	ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyranolmethyläther	
C28H19O2Cl	ms-)4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranolmethyläther	
C28H21O2CI	2-Chlorbenzaldi-\(\beta\)-naphtholmonomethyläther	95,01
C28H21O2Cl	3-Chlorbenzaldi-\(\beta\)-naphtholmonomethyl\(\text{ither}\)	
C28H50O2Br2	Bromeuphorbolacetat	
C28H14O6N2S	Anthrachinon-2-sulf-2'-anthrachinonylamid	45.51
C28H26O16N2S4	2, 3, 2', 3'-Tetramethyldiphenyl-1, 6, 1', 6'-sulfonylid-4 anilid	, 4'-disulf-
C28H30O9N4Cr2	Dichfomat der Verbindung C14H14ON2	

C₂₈H₃₀O₉N₄Cr₂ Dichromat der Verbindung C₁₄H₁₄ON₂ C₂₈H₃₀O₂N₄Cl₆Pt Platinchlorwasserstoffsaures Salz der Verbindung C₁₄H₁₄ON₂

C29-Gruppe.

C29H24O

1, 3-Dibenzyl-2-phenyl-1-oxyinden

C29H24O₁₅ + H2O

Glucosid, isoliert aus Linaria vulgaris

C29H21O2Cl

ms-(2-Chlorphenyl)-dinaphthopyranoläthyläther

C29H21O2Cl

ms-(3-Chlorphenyl)-dinaphthopyranoläthyläther

ms-(4-Chlorphenyl)-dinaphthopyranoläthyläther

Can-Gruppe

to the miliage rate	Cso-Gruppe.	
C30H20O8	Anthrachinonylen-1, 5-disalicylsäuredimethyles	ster
C30H46O2	Apooxyallobetulin	
C30H46O3	Elemonsäure	
C80H46O8	Oxyallobetulon	(Articological)
C30H46O6	Oxyallobetulinsäure	
C30H48O	Apoallobetulin	
C80H48O8	Elemolsäure	
C80H48O9	Elemolsäurediozonid	
C30H50O	β-Amyrin	
C30H50O3	Dihydroelemolsäure	
C30H50O3	y-Elemisäure	
C30H50O3	Hydroelemonsäure	(Aller)
C30H16O4N2	Phenanthren-1, 8, 9, 10-tetracarbonsäuredipheny	limid
Ca0H10O4N2	Verbindung, erhalten aus Pyromellithsäurean	hydrid und Chi-
Ca0H26O2N2	Benzildi(phenylessigsäurehydrazon)	ezDertheHpeth

Csel

Cs6

C87

Ca7 Cs7 Cs?

Cas Cas Css Cas Cat

C4 C4

C₄ C₄ C₄

C₄ C₄

C

C

C30H25O11N	Physodalsäureanilid = Caprarsäureanilid	FROM
Ca0H26O11N	Caprarsäurephenylhydrazon	and the One in
CsoHs5O7N5	sek. Butylpikramid-d-β-Naphthylcamphylamin	
C80H48O5Br	Bromoxyallobetulinsäureanhydrid	Kletter
CaoH47OaN	Oxyallobetulonoxim	
CsoH47OsBr	Bromelemolsäure	THE PROPERTY OF
CaoH47OaBr	Bromhydroelemonsäure	- 15H1906-117
CaoH49OaBr	Bromhydroelemolsäure	118G00
CsoH40OsK . 2 H2O	y-Elemisaures Kalium	150130511111
CsoH49OsK . 3 H2O	Dihydroelemolsaures Kalium	
CsoH15O7N2Na		der Verbindung
C . H. Mineraldsherreke	Cs1-Gruppe.	
Cs1H26O2	Dibenzyl-2-phenylacetoxyinden	ell = 20s.1
(C21H24O10) n		self Jetterff.
C31H22O4Cl	Glykogentrityläther	with the Court
	3-Chlorbenzaldi-\(\beta\)-naphtholdiacetat	SAUGEON ALL
C31H23O4Cl	4-Chlorbenzaldi-β-naphtholdiacetat	06-07504101
C31H23O4Cl	2-Chlorbenzaldi-β-naphtholdiacetat	
C81H49O8N8	Oxyallobetulonsemicarbazon	
	ery and the selection of the selection o	- Name (Stant)
	Co2-Gruppe.	pilosti
Ca2H50O4	Acetylelemolsäure	
C82H52O4	Acetyldihydroelemolsäure	10000
C22H52O4	Acetyl-y-elemisäure	
C32H20O14N6	2, 2'-Dinaphthylpikrat	
Cartheon point	If with minima and properly the purished and the public of	
	Cs:-Gruppe.	
C33H21O4N	2, 3, 5, 6-Tetrabenzoylpyridin	10:00-3
C3311210411	2, 0, 0, 0 TetrabenzoyipyTidin	
	Cs4-Gruppe.	
C34H20	1, 2-Diphenylaceperylen	
C84H18N2	C, C'-Diphenyl-3, 4 (N), 9, 10 (N)-dipyrroleninoper	vlan - Unit
C84H20O2	3, 4-Dibenzoylperylen	yren
C84H22O8		
	Pyromellithsäuretetraphenylester	
C34H22N2	7-N, N'-Dibenzyliden-3, 10-diaminoperylen	
C84H26O6	2, 5-Di-p-kresoxydibenzoylhydrochinon	
C84H54O8	Euphorbolanisester	
C84H58O	Euphorbon	off Castlantia
C84H60O	nyuroeuphorbon	ELD-R.
C84H18O6N2	?-Dinitro-3, 4-dibenzoylperylen	
C84H18O6N2	4, 10-Dinitro-3, 9-dibenzoylperylen	as of the same of
C34H18N2Br4	C, C'-Diphenyl-3, 4 (N), 9, 10 (N)-dipyrroleninotetr	abromid
C34H19O2Br	Brom-3, 4-dibenzoylperylen	
C34H20O2N2	Verbindung, erhalten aus Perylen-3, 9-dicarbon	säuredianilid
C84H22O2N2	?-N, N'-Dibenzoyl-3, 10-diaminoperylen	
C34H22O2N2	Perylen-3, 9-dicarbonsäureanilid	
C34H28O2S4	Tetra-(p-thiokresyl)-benzochinon	- Onstruct
C84H15O4N2Cl	Verbindung, erhalten aus Perylen-3, 9-dicarb	onsäure-o-chlor-
C54H20O2N2Cl2	Perylen-3, 9-dicarbonsäure-o-chlordianilid	
DAM - DEA	Css-Gruppe.	
C35H60O	Sorbicortol I	Court of Oaklys
C. 121 00 C	Difference medical and a second of the secon	
lack shell		
Ca6H34	31, 91-Diphenyl-3, 9-divinylperylen	Philosophy Control
C16H24O2	Di-m-toluylperylen	174004777
CacH24O2	Di-p-toluylperylen	THE PERSON NAMED IN
Cs6H28O2	31, 91-Diphenyl-31, 91-dioxy-3, 9-diathylperylen	
C26H14O16Ca2	Calciumsalz, saures, der Phenanthren-1, 8, 9, 10-te	

CSTORES VI			
C86H26O2N2	Perylen-3, 9-dicarbonsäuredi-N-methylanilid		
C36H26O6N4	Tetrabenzoyl-3, 6-dimethyldihydropyridazin-4, 5-dicarbonsäure-		
	eyelohydrazid		
C36H28O14N6	4. 4'-Diäthyl-1, 1'-dinaphthylpikrat		
The second	Ca7-Gruppe.		
Ca7H22O7	Trimethylen-triphenylmethan-ketodi-(benzoyloxy)-4-carbon-		
OS / MAZZO !	säure		
C37H54O2	β-Amyrinbenzoat		
C37H54O5	β-Amyrinbenzoatozonid		
C37H51O4N	m-Nitrobenzylidenverbindung des Allobetulons		
	Cas-Gruppe.		
C28H28O2	3, 9-Di-o-xyloylperylen		
C38H28O2	3, 9-Di-m-xyloylperylen		
C38H28O2	3, 9-Di-p-xyloylperylen		
C38H74O8	a-Stearylstearinsäureäthylester		
C38H48O3Br2	Dibromhydroelemonsäure (Dibromelemolsäure)		
	C40-Gruppe.		
C40H28O4N4	Anthrachinonylen-1, 5-disalicylaldehyddiphenylhydrazon		
C40H24O4N2S2	Verbindung, erhalten durch Oxydation von α -Anthrachinonyl		
04011240411202	schwefelanilid		
	C41-Gruppe.		
C41 H62 O2	Euphorbonbenzoat		
C41H27O4Cl			
C41 H27 O4 Cl	2-Chlorbenzaldi-β-naphtholdibenzoat 3-Chlorbenzaldi-β-naphtholdibenzoat		
C41H27O4CI	4-Chlorbenzaldi-β-naphtholdibenzoat		
04111210401			
	C ₄₂ -Gruppe.		
C42H64O8	Euphorbonanisat		
C42H62O2Br2	Bromeuphorbonbenzoat		
C42H17O8N6Cl5S3	Verbindung, erhalten aus 2, 4-Diaminothiophenol und Chlor-		
	anil		
	C44-Gruppe.		
C44H18O8Br2	2, 3-Dibrompentacendichinon-5, 7, 12, 14 + Pentacendichinon-5,		
	7, 12, 14		
C44H26O12Br2	Dibrombenzoylbenzoldicarbonsäure + Dibenzoylbenzoldicarbon-		
	säure		
	C ₄₅ -Gruppe.		
C45H27O8N3S6	Verbindung, erhalten aus Dimercapto-p-toluidin und Chinon		
	Cso-Gruppe.		
C50H28O2	3, 9-Dianthroylperylen		
C50H28O2	3, 9-Diphenanthroylperylen		
C50H26O6N2	Perylen-3, 9-dicarbonsäuredi-2'-anthrachinonylamid		
Cso Hoo Oto Cu	Kunfercetylacetondicarhonsäurediäthylester		

Kupfercetylacetondicarbonsäurediäthylester

ndung

Cso HooOtoCu